

تلوث البيئة
نحن للمدنية

تلوث البيئة

ثمن للمدنية

تأليف

دكتور

محمد بن عبد المرحض عرفات
أستاذ الحيوان المساعد
كلية العلوم - جامعة عين شمس

دكتور

على زين العابدين عبد السلام
أستاذ ورئيس قسم الوراثة
كلية الزراعة - جامعة عين شمس

الناشر



المكتبة الأكاديمية

١٩٩٢

حقوق النشر

الطبعة الأولى: حقوق التأليف والطبع والنشر (c) ١٩٩٧

جميع الحقوق محفوظة للناشر

المكتبة الأكاديمية

١٢١ ش التحرير - الدقي - القاهرة

تليفون ٣٤٩١٨٩٠ / ٣٤٨٥٢٨٢

تلكس: ABC'MN U N ٩٤١٢٤

فاكس ٣٤٩١٨٩٠ ٢٠٢

لا يجوز إستنساخ أى جزء من هذا الكتاب أو نقله بأي طريقه كانت إلا بعد
الحصول على تصريح كتابى من الناشر

المحتويات

صفحة

٧	مقدمة
١١	الفصل الأول : تلوث البيئة
٢٩	الفصل الثاني : تلوث الهواء
١١٢	الفصل الثالث : التلوث الضوضائي
١٢٣	الفصل الرابع : تلوث الماء
١٨٢	الفصل الخامس : تلوث التربة
٢٣٩	الفصل السادس : التلوث البيولوجي
٢٨٩	الفصل السابع : التلوث الإشعاعي
٣٢٩	الفصل الثامن : التلوث بالمبيدات
٣٥٩	قائمة المراجع :

- مقدمة -

قال تعالى من سورة الحجر الآية رقم ٢١ " وإن من شيء إلا عندنا خزائنه وما ننزله إلا بقدر معلوم " قال تعالى : من سورة القمر الآية رقم ٤٩ : " أنا كل شيء خلقناه بقدر " .
إن كل شيء في هذا الوجود مقدر ومقنن ٠٠ والقلة في شيء ما يقابلها زيادة في شيء آخر ٠٠ والنقص والزيادة هذه من تقويم البشر ٠٠ ولم يدرك الكثير أنها لحكمة بالغة ألا وهي اتزان الكون وثباته ٠ فمثلا هناك الحياة والموت ، يولد البعض ويموت آخرون ٠٠ وهناك الغنى والفقر ، والشروق والغروب ، والصيف والشتاء ، والليل والنهار ٠٠ ، والماء والنار ، ..
كل شيء ثنائي غير وجه ربك ذي الجلال والإكرام ٠٠ تفرد بالوحدانية دون سواه ، وجعل كل شيء بصورته هذه في خدمة الحياة ٠ ولو أراد الخالق جل شانه أن تكون الحياة على وتيرة واحدة لجعلها ٠٠ ولكنه سبحانه وتعالى يرى أن الكون بصورته وما يحتويه من ثنائيات "أضداد" هو أنسب شيء للحياة ، وهذا هو سر إستمرارها ٠ والسؤال الآتي : ماذا يحدث حينما يتعامل الإنسان بطريقة غير لائقة مع كل ما يحيط به من أضداد أو بالأحرى مع كل ما يحيط به من أشياء هي أساس إستمرار الحياة وتوازنها وثبات الكون ؟ طبعاً النتيجة هي حدوث خلل واضطراب ، وربما يؤدي ذلك الى قلب الموازين على سطح الأرض ، وهذا ما نراه الآن ٠
قال تعالى من سورة الروم الآية رقم ٤١ : " ظهر الفساد في البر والبحر بما كسبت ايدي الناس ليزيقهم بعض الذي عملوا لعلهم يرجعون " ٠
أن كلمة الفساد هنا كلمة شاملة وتعني في المقدمة الانحراف وسوء الخلق والابتعاد عن القيم الحسنة والانغماس في المنكر ومعصية الله ٠
وهنا في الحديث عن ثلوث البيئة ... البيئة البرية ، والبحرية ٠٠ يمكن القول بأن فساد البيئة بصورة المتعددة سببه في المقام الأول ايدي الناس ٠٠ وأن وراء كل خلل في النظام البيئي إنسان ٠

فإلقاء القاذورات والمخلفات المتنوعة سواء في البر أو البحر ، وفي غير الأماكن المعدة لها يعتبر ضربا كبيرا من ضروب الفساد . وتعرية الأرض من كسائها الأخضر ، وإزالة الغابات ، وعدم إجراء أى نوع من المعالجة للمخلفات الصناعية المختلفة سائلة كانت أم غازية . . وترك تلك المخلفات الضارة لتجد طريقها الى المياه في الأنهار أو البحار . . . أو انبعاث الغازات السامة في الهواء يعتبر إنحرافا سلوكيا كبيرا وضربا من ضروب الفساد . . . وعدم إتباع احتياطات أمنية كبيرة في مراكز الأبحاث المختلفة وعلى قممها بحوث الإشعاع والهندسة الوراثية . . ومحطات القوى المختلفة وعلى رأسها المحطات النووية يعتبر نوعا من الإهمال والتسبب وضربا من ضروب الفساد ، ويتنافى ذلك مع القيم والمبادئ التى يحث عليها الدين . . " ولا تلقوا بأيديكم الى التهلكة " .

وتأتى بقية الآية الكريمة : " ليزيقهم بعض الذى عملوا لعلهم يرجعون " أى ليعمل الناس جزء هذا العمل الخارج بسبب هذا الإنحراف والإفساد . . والجزاء من جنس العمل ، ولعل هؤلاء يتخلون عن سلوكهم السيئ ، ويعودون الى رشدهم حتى تتصلح أحوالهم وتحسن بيئتهم ، وينعمون بحياة نظيفة صحية .

وحيث إن تلوث البيئة يلعب دورا كبيرا في تشكيل شخصية الفرد من بدء تكوينه وهو بوضحة مخصصة في رحم الأم . . حتى يخرج للحياة اذا شاء الله . . إلى أن ينتهى أجله صغيرا أو مسنا . . لذلك سنتناول بشئ من التفصيل في هذا الكتاب تلوث البيئة . . ممثلا في تلوث الهواء ، والماء ، والتربة ، والتلوث الإشعاعى ، والتلوث الضوضائى والتلوث البيولوجى والتلوث بالمبيدات ، ومصادر واضرار كل نوع ، وطرق الحد من أنواع التلوث المختلفة .

ولكى يدرك القارئ حجم المشكلة : " مشكلة التلوث " . . وأملا في أن يبدأ كل من موقعه . . . صغيرا أو كبيرا . . رئيسا أو موقفا غنيا أو فقيرا . . قرويا أو مدنيا . . ليعمل الجميع تحت شعار " الكل في واحد " للحد من تلوث البيئة . . كل على قدر إستداعته . . ويمثل ذلك في الأسرة أولا ، وذلك بفرض ونشر الوعى البيئى بين أفرادها صغارا وكبارا . . ثم المجتمع ثانيا ممثلا في المدرسة والجامعة ، والمصنع ، والشركات المختلفة ، والاندسة ، والصي ، وذلك عن طريق الندوات واللقاءات البيئية .

وتشكيل جماعات " محبى البيئة " وذلك للإشراف على النظافة العامة في الأحياء المختلفة . والعناية بنشر اللون الأخضر في كل مكان قدر المستطاع وذلك بالتعاون مع البلديات

ومجالس المدن في غرس الأشجار ورعايتها ، والتشجيع المستمر على إقامة الحدائق والمنتزهات التي تعتبر وسائل هامة غير مكلفة لتنقية الهواء من ملوثات كثيرة ، كما تعتبر مصادر هامة لعنصر الأوكسجين اللازم لبقاء الأحياء..

وليدرك كل منا أن حماية البيئة من التلوث في أى قطر ليست مسئولية الحكومة وحدها بل انها مسئولية ذات أطراف ثلاثة يشترك فيها المجتمع من خلال هيئاته ومؤسساته ، والحكومة بأجهزتها .. ويبقى أهم عنصر هو الفرد .. صانع التلوث .

وحتى نكون في غنى عن معالجة الآثار السيئة للتلوث " علما بأن هناك آثار لايجدى معها علاج " فلا بد أن يتوافر لدى الأفراد كل في موقعه الضمير البيئى " ذلك الحافز الخفى الذى يدفع في كل لحظة من لحظات حياتنا الى المزيد من رعاية البيئة وحمايتها .. فليس المجتمع ونموذج وشكله إلا نتاج تصرفات أبنائه .

إن بعض المشاكل الناجمة عن الإهمال لهذه القضية باتت تهدد مستقبل البشرية . واجيالها المقبلة - ولم تعد البيئة في أيامنا هذه ترفا يهم أصحاب الخيال العلمى .. بل صارت أثرا تبدى علاماته واضحة جليلة على حياة كل منا اليومية .

لقد أصبحت البيئة اليوم تحت رحمة المؤثرات التكنولوجية الحديثة ، التى تكاد تظلم المجتمع من جنوره ، وتفصله عن أصوله ، وتنقله الى زمن غير الزمن الذى يعيشه ، ومن مكانه الى جو آخر لم يخلق له ، وبإمكانات يجهد في التكيف لها ، ووسائل وعادات منقولة إلى بيئة قد لا تصلح لها . وقد قال بعض الحكماء " إن الإنسان الذى خلقه الله في أحسن صوره وفي إطار من الرحمة والمودة والمحبة يعيش على غذاء طبيعى نتيجة ارض الله الطيبة ، وفي علاقات تحكمها رسالات سماوية وسلوكيات إنسانية - يتحول هذا الإنسان في عصرنا هذا الى مخلوق يعيش في جو مرطب ومكيف ، صيفا وشتاء ، ويأكل محاليل ومركبات أذيت فيها مواد مخرقة ، تتحكم في سلوكياته ، أو تتطوع أهواءه وفقا لأوراق مكتوبة أو موجات مسموعة تحكمها أزرار كهربائية " .

والقول اليوم هو نفس ما قاله توماس هكسلى سنة ١٨٧٦ عندما زار المعرض الأمريكى في عيد امريكا المنوى الأول حيث رأى محركا زنته ٧٠٠ طن يفذى ٨٠٠ مصنع اقيمت على مساحة ١٢ فدانا ، قال " ما الذى ستفعلونه بهذه الأشياء ، والى أين ستؤدى بنا هذه ! ونحن الآن في عام ١٩٩٠ نريد نفس السؤال بصورة أخرى " العالم الى اين ؟ !!!

إن العمل على التحكم في الملوثات البيئية وأخذ الأضرار البيئية الناجمة عن اية مواد تستخدم على نطاق واسع يستلزم قرارا حضاريا بالدرجة الأولى يلزم كى نقدر عليه أن يستخدم الإنسان إرادته ، تلك الإرادة التي ميزه الله بها على سائر المخلوقات ، ومن الواضح انه كلما ازدادت الأمم تحضرا كلما أصرت على إتخاذ مثل هذه القرارات ، حيث تستخدم هذه الأمم ارادة الإنسان على وجه رائع ، ولاتخضع مثل هذه القرارات المصيرية لضغط الحاجة الحاضرة دون النظر لآفاق المستقبل ، وسلوك هذه الأمم بذلك هو سلوك حضارى بالدرجة الأولى . ذلك أن السلوك الحضارى هو من أهم سمات الإنسان المعاصر . فهل نحن حقا معاصرون؟

نسأل الله التوفيق والسداد

المؤلفان

دكتور / على زين العابدين عبد السلام

دكتور / محمد بن عبد المرصفي عرفات

- الفصل الأول -

تلوث البيئة

قد يمزج البعض منا بين معاني بعض المصطلحات التي تواجهه عند قراءته لموضوع ما - وذلك وجدنا أن يتصدر كل فصل من هذا الكتاب بعض التعريفات التي توفر على القارئ عناء البحث في لغة هذه المصطلحات .

البيئة :

تمثل البيئة جميع العوامل الحيوية وغير الحيوية ، التي تؤثر بالفعل على الكائن الحي بطريقة مباشرة أو غير مباشرة ، في أي فترة من تاريخ حياته . يقصد بالعوامل الحيوية جميع الكائنات الحية (مرئية أو غير مرئية) الموجودة في الأوساط البيئية المختلفة ، والعوامل غير الحيوية هي : الماء ، الهواء ، التربة ، الشمس ، والحرارة .. وغيرها .

علم التنبؤ :

هو ذلك الفرع من علم الحياة (البيولوجي) والذي يختص بدراسة العلاقة بين الكائنات الحية من جانب والعلاقة بينها وبين الوسط البيئي الذي تعيش فيه من جانب آخر .

التلوث :

التلوث هو أي تغير غير مرغوب في الخواص الطبيعية أو الكيميائية أو البيولوجية للبيئة المحيطة (هواء ، ماء ، تربة) والذي قد يسبب أضرارا لحياة الإنسان أو غيره من الكائنات الأخرى ، حيوانية أو نباتية ، وقد يسبب أيضا تلفا في العمليات الصناعية ، واضطرابا في الظروف المعيشية بوجه عام . وأيضا إتلاف التراث والأصول الثقافية ذات القيمة الثمينة ، مثل المباني والمنشآت الأثرية ، كالمتاحف وما تحتويه من آثار قيمة . ويمكن أن يعرف التلوث بطريقة أخرى بأنه إضافة أو إدخال أي مادة غير مألوفة إلى أي من الأوساط

البيئية (الماء ، الهواء ، التربة) وتؤدي هذه المادة الدخيلة عند وصولها لتركيز ما الى حدوث تغيير في نوعية وخواص تلك الأوساط ، وغالبا ما يكون هذا التغيير مصحوبا بنتائج ضارة مباشرة أو غير مباشرة على كل ما هو موجود في الوسط البيئي .

منشأ التلوث

يرجع منشأ التلوث الى الآتى :

أولاً : الاختلال في التوازن البيئي والانفجار في التعداد السكاني :

التوازن البيئي هو التوازن بين الكائنات الحية ، وعلى قمتها الإنسان من جهة ، والعناصر الطبيعية من جهة أخرى ، الإنسان بانشطته المختلفة ، ومخلفاته وتفاعله مع العناصر الطبيعية المحيطة به ، والتأثير فيها والتأثر بها ، وتعامله مع غيره من الكائنات الأخرى .

في الماضي كان التعداد السكاني بسيطا ، وكان الفرد يعتمد كلية على الصيد ، وقطف الثمار ، والفاكهة ، وأكل الدرنات ، وبعض الجذور . . . واستخدام النار لتجهيز ما يصطاده من حيوانات صالحة للإغذاء ، كما كان البعض يعتمد في الصيد على حرق الغابات وذلك لتشيت جموع الحيوانات التي بها . . . والسؤال الآن هل كان هناك تلوث ؟ والإجابة نعم كان هناك تلوث ، ولكن بدرجة طفيفة لا تستحق الذكر ، حيث إن كل المخلفات والفُضلات الأدمية ، والحيوانية ، والنباتية ، في تلك الحقبة الزمنية كانت تمثل نسبة بسيطة في البيئة الطبيعية فكانها قطرة زيت في بحر من الماء العذب ، كذلك كانت تتحلل بسرعة وتخففى تماما من البيئة ولم تكن لها أى آثار ضارة ، لذلك كان الافراد اصحاء أقوياء . . . ونوعية الأمراض من النوع البسيط الذى لايفتك بالجسم . . . وكان متوسط الأعمار مرتفعا . . . وبمرور الوقت لاحظ الإنسان البدائى ان المخلفات الناتجة عن حرق الأخشاب والنباتات ، عند إمتزاجها بالتربة تحسن من خصوبتها . . . فبدأ في إزالة الأشجار من مناطق معينة وغرس البعض في مناطق أخرى . . . كما انه بفعل الرياح والحيوانات . . . والطيور والحشرات كانت تنقل بذور بعض النباتات من مكان لآخر ، ومع توافر كميات بسيطة من المياه ، سواء من الأمطار . . . او بعض البرك والمسطحات المائية كانت تنمو النباتات ، ومن ثم بدأ الإنسان يعرف الزراعة . . . فبدأ في إزالة

المزيد من الأشجار والأعشاب من أماكن معينة ، وذلك بإشعال النار فيها أو إزالتها يدويا ، ليستقل المساحة الجديدة في زراعة نوعيات معينة من النباتات بكميات وفيرة . . . وهكذا بدأت الزراعة وانتشرت ، وتحول المجتمع من بدائي أولى يعتمد كلية على الصيد والقتل الى مجتمع زراعى بسيط . ومع ازدياد المجموعات الخضرية التي كانت تنمو من تلقاء نفسها (شيطاني) بدأت ظاهرة الرعى تنمو هي الأخرى وبدأ الإنسان في استئناس وترويض الكثير من الحيوانات وتربيتها في قطعان . . . وتسخير الكثير منها لخدمته . . . وفي زراعة الأرض وأيضا في الانتقال من مكان لآخر . . . وتبع ذلك توسع في مجال الزراعة وتشكيل بعض الأدوات للمساعدة في فلاحه الأرض ، كالآلات رفع المياه ، وإستصلاح التربة ، وحرثها وتغطيتها ، واعدادها للزراعة كما يحكى تاريخ قدماء المصريين .

وأخذت الزراعة تتطور بالتدريج وذلك لتوفير المحاصيل والغذاء اللازم لاسد حاجات الأفراد المتزايدة . . . وانتقل المجتمع الى مجتمع زراعى متطور . . . ومما لاشك فيه أنه كانت هناك تغيرات بيئية ، ومناخية كبيرة ، نتيجة إزالة الأشجار والنباتات ، حيث إن هذه العملية غالبا ما أدت الى تحويل مساحات كبيرة الى أراض تكسوها النباتات والأعشاب الأكثر نغما . . . وتحويل مساحات أخرى الى أراض جدياء . . . كما أدى الى تغيير نوع وكم البيئة النباتية وكذلك نوع وكم الحيوانات الموجودة عليها . . . ومن هنا كان الإختلال في التوازن البيئى . . . وبدأت حدة هذا الإختلال تزداد بالتدريج مع زيادة الكثافة السكانية . . . فمع ازدياد السكان تزداد مطالبهم ومخلفاتهم المتنوعة . . . ومن ثم إزداد إحتراق الوقود بأنواعه المختلفة . . . من صلب وسائل ومغاز . . . وإزدادت احتياجاتهم من المواد الغذائية ، مما تطلب التوسع في مساحة الرقعة المزروعة وذلك بإزالة الكثير من الغابات والنباتات . . . هذا في بعض الاقطار ، وإستهلاك كميات كبيرة من الاسمدة والمبيدات الحشرية في اقطار أخرى ، لمحاولة إنتاج كميات وفيرة من المحاصيل ، حيث إن الرقعة الزراعية محدودة ، ومساحة الاراضى المستصلحة لا تتناسب والزيادة المطردة في السكان ، هذا فضلا عن كون الإستصلاح قد يكون مكلفا للغاية ، ويتطلب الأمر كذلك تربية الماشية بآء . . . وفيرة لمقابلة متطلبات الاعراد من الطعام والكساء وضروريات الحياة .

وبالطبع صاحب كل ذلك ظهور نوع جديد من الملوثات مثل الآثربة المتطايرة أثناء العمليات الزراعية المختلفة ، والغازات المتنوعة الناتجة من حرق الأشجار والغابات والمخلفات النباتية في الحقول ، هذا بالإضافة الى المخلفات الأدمية والحيوانية اللينة والسائلة المتزايدة . .

الا ان هذا النوع من الملوثات يعتبر من الأنواع القابلة للتحلل السريع وأثارها الضارة محدودة . وتقدر مساحة الغابات التي يتم تدميرها الآن على مستوى العالم سنويا بمساحة سنويسرا ، ويكون هذا التدمير من أجل تجارة الأخشاب ، وتوفير مساحات من الأراضي للرعى ، والزراعة.

فمن حيث تجارة الأخشاب يتم التدمير بطرق ميكانيكية كإستعمال المناشير الكهربائية وذلك للإستفادة من تلك الأخشاب في صناعة الأثاث المنزلى وبعض السفن ... وفي وقتنا الحالى نرى أن تجارة الأخشاب مسئلة عى ربع الفسائر السنوية في أشجار الغابة الإستوائية ، إذ تذى الى تدمير احد عشر مليون هكتار من الغابات الإستوائية سنويا ، وسيمائل هذا خلال ثلاثين سنة منطقة تساوى مساحة الهند . وبعد جنوب شرق آسيا ، وغرب افريقيا مصدرين أساسيين للأخشاب الإستوائية في العالم ، ويتم فيهما عمليات تقطيع الأشجار بدون تنظيم أو إدارة جيدة لهذه الموارد الطبيعية ، لدرجة أن هذه التجارة تنحدر الآن . وقد سجلت ساحل العاج ونيجيريا أعلى معدل لتقطيع الأشجار في العالم ، وهما تواجهان إضمحلالا شديدا في مساحات الغابات داخل حدودهما . أما في جامبيا ، والسنغال ، وتوجو ، وينين ، فتشير الدلائل الى إختفاء الغابات من أراضيها فعلا .

ومن حيث الرعى ، نرى أن هذه الظاهرة جلية في أمريكا الوسطى ، حيث الهدف من إزالة الغابات هو توفير مساحات من الأراضي للرعى ، وفي الخمسين سنة الماضية ، تضاعفت مساحات المراعى في أمريكا الوسطى ثلاث مرات ، وذلك على حساب الغابات . وبهذا المعدل يتوقع الخبراء أن تختفى الغابات هناك في نهاية هذا القرن .

أما من حيث الزراعة ، فنرى إن إزالة الغابات لهذا الغرض يتم في مناطق متفرقة من العالم ، نخص بالذكر منها اندونيسيا والبرازيل . ففي اندونيسيا تشجع الحكومة السكان على الهجرة من المناطق المزدحمة الى الجزر الخارجية قليلة الكثافة السكانية ، لإستيطان هذه الجزر بعد تعريضها من غطائها الكثيف . وبالمثل في البرازيل ، تشجع الحكومة المزارعين على الهجرة الى منطقة الامازون لتعميرها ، وتعدهم بالإعانات ، تحت شعار ان الامازون أرض بلا رجال تقدم لرجال بلا أرض .

وقد يتبادر الى الذهن أن منطقة الغابات الإستوائية الرطبة تخفى تحت غطائها الكثيف تربة خصبة . إن ذلك للأسف ، غير صحيح ففي الأراضي الزراعية نجد أن التربة

هى المخزن الأساسى للخصوبة ، أما فى الغابة الإستوائية ، فإن معظم الأملاح المغذية للنباتات لاتوجد فى التربة ، فأوراق النباتات التى تموت وتتساقط لاتصل أبداً الى الأرض ، إذ تستقبلها الشبكة النباتية الكثيفة . وتؤدى الرطوبة المرتفعة ودرجة الحرارة العالية الى تحليلها بسرعة ، ويقوم النباتات المعلقة بإمتصاص الأملاح الناتجة عن تحليل الأوراق بواسطة جذورها الهوائية .

هكذا فإن تعرية الأرض من غطائها الشجرى يعنى إزالة مخزن الأملاح المعدنية الغذائية ، فتكون النتيجة مخيبة للذين جاؤا وراء حلم امتلاك الأرض وزراعتها ، فالتربة فقيرة لدرجة لايمكن معها أن تتحمل نمو المحصولات لأكثر من موسم واحد . ثم تترك المنطقة مكشوفة للشمس الاستوائية والأمطار الغزيرة ، لتتحول الى أرض قاحلة قبيحة المنظر . ويحتاج الأمر الى ٢٥ سنة لزراع غطاء جديد من الأشجار ، قد لايعاثر غطائها الاصلى .

ومما لاشك فيه أن عمليات الاغتيال المتنوعة السالفة الذكر لأشجار الغابات ستؤدى الى اضطرابات بيئية كبيرة ستظهر مساوئها بمرور الوقت ، وبالفعل قد ظهرت بعض المساوئ ومنها :-

* فى مدغشقر كان يوجد حتى منتصف هذا القرن ما يقرب من اثنى عشر ألف نوع نباتى ، وربما زهاء ١٩٠ ألف نوع حيوانى . وكان ما لا يقل عن ٦٠٪ منها مستوطنا فى شريط الغابات الشرقى من الجزيرة (أى غير موجود فى أى مكان آخر من الكرة الأرضية) . وقد ازيلت على الأقل ٩٢٪ من الاحراج الأولية الأصلية . ويقدر العلماء ، مستخدمين هذه الأرقام ، ان نصف الانواع الأصلية على الأقل قد اختفى بالفعل ، أو هو على وشك الإختفاء .

* يعرف عن غرب الاكوادور انه كان ذات يوم يحوى ما بين ٨٠٠٠ ، ١٠.٠٠٠ نوع نباتى ، منها زهاء ٤٠ - ٦٠٪ انواع مستوطنة واذا ما أخذنا فى الإعتبار وجود ما بين ١٠ و ٣٠ نوعا حيوانيا مقابل كل نوع نباتى فى المناطق المشابهة فلا بد من أن غرب الاكوادور كان يحوى زهاء ٢٠٠ ألف نوع . ومنذ عام ١٩٦٠ دمرت تقريبا كل غابات غرب الاكوادور من أجل إفساح المجال لمزارع الموز وأبار النفط والمستوطنات البشرية . ويصعب تقدير عدد الانواع التى تم القضاء عليها بهذه الطريقة ، لكن مجموعها يمكن ان يصل الى ٥٠ ألف نوع أو أكثر - كل ذلك فى غضون ٢٥ عاما فقط .

* تضم منطقة " بانتانال " في البرازيل ١١٠ آلاف كيلو متر مربع من الأراضي الرطبة
لعلها الأوسع والأغنى في العالم . وهى تعيل أكبر عدد من الطيور المائية في أمريكا
الجنوبية وأكثرها تنوعا . وصنفت منظمة اليونسكو المنطقة باعتبارها (ذات أهمية
دولية) . ومع ذلك فهى تعاني بصورة متزايدة من التوسع الزراعى ، وبناء السدود ،
وغير ذلك من أشكال التطور المدمر .

ثانيا : التصنيع والتمدن والتكنولوجيا :

قد يتفق الكثيرون معنا في رأى حينما نقول أن التلوث في البلاد غير المتقدمة لا يمثل
مشكلة خطيرة اذا ما قورن بالبلاد الأكثر تقدما والتي تعتمد بدرجة كبيرة على عمليات
التصنيع والأساليب التكنولوجية الحديثة وغير الحديثة في شتى مجالات الحياة ، فمع دخول
الثورة الصناعية تعددت مصادر الطاقة واقترن الإنتاج باستخدام الآلات ، ولتوفير تلك الآلات
كان لابد من إنشاء مصانع مختلفة تستخدم أنواعا متعددة من الطاقة لإدارتها فمنها ما يعتمد
على الفحم بأنواعه كمصدر للطاقة ، ومنها ما يعتمد على زيت الوقود . ومما لا شك فيه أن
إحتراق هذه المواد يؤدى الى تكوين مركبات وغازات لها تأثيرها الضار على المجال الجوى
خاصة ، وهذا نوع جديد من التلوث لم يكن مغروفا من قبل ، ومع إزدياد التقدم الصناعى
وتطوره وظهور حركات التمدن والدخول في عصر التكنولوجيا إزدادت الملوثات وتنوعت هى
الأخرى . . ومن الآثار السلبية للثورة الصناعية هجرة الكثير من الأفراد من القرى الى المدن ،
وقد كانت عملية الهجرة في بادئ الأمر عادية ليس لها آثار سلبية على البيئة والمجتمع ، ولكن
مع إزدياد وتطور عمليات التصنيع بدأت الآثار السلبية تظهر حيث ترك الكثير من الافراد
الأراضي الزراعية الى المصانع . . وصاحب ذلك كساد في الثروة الزراعية والحيوانية وتحولت
مساحات ليست بالقليلة من اراض خصبة الى اراض بور .

ومع مرور الوقت تعددت المصانع وتنوعت في طرق تشغيلها وإنتاجها " عصر
التكنولوجيا " فهناك مصانع الحديد والصلب ، ومصانع القزل والنسيج ، ومصانع الورق ،
ومعامل تكرير البترول والسكر ، ومصانع البتروكيماويات ، ... ، وتنوعت المصانع في
مخلفاتها وقضائياتها اى في ملوثاتها التى تصل الى الوسط البيئى بطريقة ما وتلوث . . فهناك
من الملوثات الغازية ، والسائلة ، ونصف الصلبة والصلبة التى تختلف في طبيعتها .

ومع التكنولوجيا الحديثة تكون هناك محاولة مستمرة لإنتاج الجديد والعديد من الآلات والمعدات الخاصة والتي تستخدم في تشغيلها أنواع جديدة من الطاقة . كالطاقة النووية على سبيل المثال ، وهذا بدوره يؤدي الى تنوع جديد في الملوثات التي تتخلف عن هذه الآلات والمنتجات التي تعدها ، وتزداد حدة التلوث اذا ما كان هناك تهاون في إتباع السبل المثالية لإدارة تلك الآلات والمعدات وصيانتها أو التقصير في تصريف منتجاتها .

ثالثا : التلوث نتيجة التداخل بين عدة عوامل :

وهذا هو الأهم لنشوء التلوث - ومن وجهة النظر البيئية الحديثة فان نشوء التلوث يرجع الى عوامل متعددة تتداخل مع بعضها البعض وهذه العوامل تشمل الزيادة السريعة في التعداد السكاني ، التمدن القائم على خطط غير مدروسة . . أى إقامة مدن جديدة بطريقة عشوائية دون خطة محكمة .

وتشير الدراسات بأن عدد سكان العالم قد نما بين عامي ١٩٥٠ ، ١٩٨٥ بمعدل سنوى مقداره ١.٩٪ بالمقارنة مع ٠.٨٪ في نصف القرن السابق على عام ١٩٥٠ - ويتركز النمو السكاني حاليا في المناطق النامية في آسيا ، وإفريقية وأمريكا اللاتينية ، التي تبلغ حصتهما من النمو السكاني العالمى ٨٥٪ منذ عام ١٩٥٠ (انظر الجدول رقم ١) .

كما تشير التوقعات السكانية الى حدوث زيادة في سكان العالم من ٨ر٤ بليون عام ١٩٨٥ الى ١٦ر١ بليون عام ٢٠٠٠ ، والى ٢٨ر٢ بليون عام ٢٠٢٥ (انظر الجدول رقم ٢) ، ويتوقع أن يحدث ٩٠٪ من هذه الزيادة في المناطق النامية .

وهجرة أهل الريف بأعداد هائلة الى المدن الرئيسية وراء البحث عن فرص عمل في المؤسسات الصناعية وغير الصناعية الحديثة والقديمة . . . وهذه الظاهرة جلية جدا للعيان في البلدان النامية ، حيث تضاعف عدد سكان المدن فيها أربع مرات على الأقل خلال الفترة من ١٩٥٠ الى ١٩٨٥ (انظر الجدول رقم ٣) . . فعلى سبيل المثال : مدينة القاهرة بجمهورية مصر العربية كان التعداد السكاني بها ٢ر٥ مليون نسمة عام ١٩٥٠ ، وبقذ الرقم الى ٨ر٥ مليون عام ١٩٧٩ ، وسبب هذه الزيادة هو نزوح الكثير من أهالى المحافظات المجاورة اليها والإقامة بها إقامة دائمة ، ومن العوامل التي تساعد على ذلك إزالة الغابات والتجمعات النباتية القديمة - وتوجيه رؤوس الأموال للكسب المادى البحت ، وتمركز هذه الأموال في ايدي القلة من

الأفراد دون إقامة مشاريع جديدة مباشرة في أماكن مناسبة لتمتص البطالة الزائدة ، وتعتمد بالنفع على عامة الشعب .

وبعبارة أخرى : إن الكثير من اتجاهات التنمية الحالية تؤدي إلى إفقار أعداد متزايدة من الناس وتجعلهم أكثر عرضة للأذى ، بينما تؤدي في الوقت نفسه إلى تدهور البيئة .
واختلال مظاهر المدنية في القرى والنجوع دون التخطيط لمواجهة الآثار السيئة لهذا التمدن والتي من بينها :-

- الإستيلاء على الرقعة الزراعية من أجل إقامة منشآت صناعية ومنازل جديدة على الطراز المدني ، وأصبحت القرية الآن لا هي قرية ولا هي مدينة وازداد حالها سوءا .
- تجريف الأراضي الزراعية كمحاولة لإمداد مصانع الطوب الأحمر بالأتربة اللازمة ، وهذا بدوره أدى إلى زوال الطبقة الخصبة من الحقول وانتهى بها إلى البوار ، وتحويل الكثير منها إلى مستنقعات .
- إزالة الأشجار والحدائق النافعة المثمرة وذلك لبناء بيوت جديدة ومشاريع استثمارية مكانها .
- الآثار السيئة لكهربة الريف .. حيث إن الكثيرين لا يحسنون استخدام التيار الكهربائي .. وانصراف أهالي القرية عن خدمة الأراضي الزراعية وتبديد الوقت أمام التلفزيون والفيديو في المقاهي والمنازل .. وهذا بدوره أدى إلى إنخفاض ملحوظ في كمية الإنتاج الحيواني والنباتي . ولم تعد القرية الآن منتجة وأصبحت عالة على المدينة في الحصول على الكثير من المواد الغذائية حتى الخبز .. وللأسف الشديد يلجأ بعض الأفراد إلى تسليق بعض أعمدة الإنارة لعمل وصلات كهربية في أسلاك قد تصل أطوالها إلى مئات الأمتار وذلك بهدف صيد الأسماك من الترع والقنوات ، حيث يلجأ الفرد إلى مد السلك المكهرب على شبكة معدنية صغيرة متصلة بطرف السلك مربوط في طرف ساق خشبية أو بوصة طويلة ، وعند وضع هذه التوصيلة في الماء وتحريكها هنا وهناك فإنها تصعق كل ما هو حي في المجال الذي تتحرك فيه ، وقد تكون هناك بعض الأسماك التي سرعان ما تصدم وتطفو على سطح الماء وبعد ذلك ترفع بالشبكة وتلقى على البر . إن هذه الطريقة البشعة لا تؤدي إلى قتل الأسماك فحسب بل إلى قتل كل

كائن حتى يسبح في الماء وهذا امر في منتهى الخطورة حيث إن هناك توازنا بيئيا معينا بين الكائنات الحية ولو اختلف هذا التوازن لأدى الى آثار غير حميدة وعلى رأسها التلوث وكثرة إنتشار الأعشاب والنباتات المائية التي تتغذى عليها الأسماك والكائنات الأخرى في الظروف العادية ، وتعمل تلك الأعشاب على إنسداد القرع والممرات - كما أن تلك الطريقة آثارا مباشرة كلنا يتوقعها ألا وهي صعق بعض الأفراد أو الحيوانات التي قد تلمس أجزاء معراء من السلك المكهرب .

- إنسداد وتلوث القرع والمجاري المائية بالمخلفات الأدمية وغير الأدمية خاصة مخلفات المزارع من حيوانات وطيور نافقة ، وأجولة العلف الفارغة ، وكذلك زجاجات البلاستيك غير القابلة للتحلل ، ويرجع ذلك كله الى عدم إلمام القائمين على هذه المشاريع بإتباع الطرق الصحيحة للتخلص من الفضلات والمخلفات ، وقد يكون البعض ملما بهذه الطرق ولكنه لا يعمل بها ويهملها لان ذلك قد يكلفه قروشا قليلة ، ويكون كل هدفه هو توفير الربح الكثير مهما كانت النتيجة .

وحيث أن التلوث في الحقيقة قد يصبح سينا للغاية في البلاد الأكثر تقدما من الناحية التكنولوجية آخذين في الإعتبار نوعية المادة الملوثة . . ويكون ذلك واضحا في الأقطار التي توجد بها المفاعلات النووية ، ومراكز أبحاث الهندسة الوراثية ، ومصانع المواد الكيماوية المختلفة وما شابه ذلك . ان التهاون البسيط في عدم إتباع الإحتياطات اللازمة عند تشغيل هذه المراكز قد يؤدي الى كارثة لا تحمد عقبيا . . فمثلا : تسرب مادة مشعة معينة من أحد المفاعلات الذرية أو اى مركز بحث نووى لسبب ما . . أو تسرب فيروس او كائن حتى دقيق من مركز لأبحاث الهندسية الوراثية ... أو تسرب غاز أو مادة كيماوية معينة من أحد مصانع المواد الكيماوية الى البيئة المحيطة (الهواء او الماء او التربة) سيكون له ضرره المباشر أو غير المباشر على جميع الكائنات الحية . . وان حادثة إنتفجار المفاعل النووى بتشرنوبل بالإتحاد السوفيتى في إبريل ١٩٨٦ التى هزت العالم ، وتلوث نهر الراين بمخلفات شركات الأدوية . وتاكل طبقة الاوزون (وجود ثقب في طبقة الاوزون) لأمثلة لكثير من حالات التلوث الخطيرة ؛

مصادر الملوثات :

الملوثات عبارة عن مواد تدخل الى البيئة بكميات كبيرة وتحدث إضطرابات في

الأنظمة البيئية المختلفة وتسبب أضراراً للنباتات والحيوانات والإنسان - وهذه المواد ما هي إلا أنواع معينة للمنتجات الثانوية ومخلفات المجتمع البشرى سواء كان ريفياً أو مدنياً أو صناعياً

- أو مجتمعاً متقدماً تكنولوجياً .

تشتمل الملوثات الأكثر شيوعاً في الدول النامية أو المتقدمة على الأنواع الآتية :

(١) الغازات : ومنها أول أكسيد الكربون (ك أ) ، وثاني أكسيد الكبريت (ك ب ٢) ، ثاني

أكسيد الكربون (ن أ ٢) ، أكسيد النيتروجين (ب أ ١) كبريتيد الهيدروجين (يد ٢ ك ب)

(أ - الأمونيا (ن يد ٢) - الفلور (فل) ، الكلور (كل) وغيرها .

(٢) المواد المترسبة : مثل الأتربة ، السناج ، القار (القطران) ، الصخر الرملي ...

وغيرها .

(٣) المركبات الكيميائية : ومنها مركبات الألومنيوم ، والزنك ، وفلوريدات الهيدروجين ،

والفوسجين والمذيبات ...

(٤) المعادن : ومن أهمها الرصاص ، والزنك ، والكاديوم ، والزنك (الخارصين) ،

والحديد ، والنحاس .

(٥) السموم ذات الأهمية الاقتصادية : ومنها المبيدات الحشرية المتنوعة ، ومبيدات

الحشائش ، ومبيدات الفطريات ، ومبيدات القواقع ، ومبيدات الديدان الخيطية

(النيماتودا) ومبيدات القوارض ، ومبيدات حيوية أخرى .

(٦) المخلفات الأدمية ومياه البالوعات .

(٧) الأسمدة بأنواعها الكيميائية والطبيعية .

(٨) المواد المشعة .

(٩) الضوضاء .

(١٠) الحرارة الزائدة .

ومن وجهة النظر البيئية توزع الملوثات السابقة في مجموعتين أساسيتين هما :-

أ - ملوثات لها قابلية للتحلل (غير مقاومة) .

ب - ملوثات ليس لها قابلية للتحلل (مقاومة) .

وتشتمل المجموعة الأولى على الملوثات التي من الممكن أن تتحلل بسرعة سواء من

تقاء ذاتها (من خلال عمليات طبيعية) أو بوسائل ميكانيكية مثل محطات معالجة مياه الصرف (الرئيسية) . ومن أمثلة تلك الملوثات : المخلفات الأدمية نصف الصلبة والسائلة ، القمامة . . الخ . ويصبح هذا النوع من الملوثات " التي لها قابلية للتحلل " ضارا عندما يفوق معدل دخولها الى البيئة معدل تحللها وإختفائها . . وتشتمل المجموعة الثانية على الملوثات التي لا تتحلل أو تتحلل ببطء شديد في الظروف البيئية العادية ، ومن أمثلتها املاح المعادن الثقيلة مثل أملاح الرصاص ، الزئبق ، المركبات الفينولية طويلة السلسلة ، والمبيدات الحشرية الكلورونية اى التي تحتوى على عنصر الكلور كمادة فعالة ، وعلب وزجاجات الألومنيوم الفارغة مثل علب المياه الغازية بكافة أنواعها والمشروبات الأخرى ، وزجاجات وعلب البلاستيك الفارغة . . الخ . وأحيانا قد تتحد بعض هذه الملوثات المقارمة مع بعض المركبات الأخرى الموجودة في البيئة مكونة مركبات أخرى سامة .

مستويات التلوث :

في الحقيقة لو نظرنا الى البيئة حولنا بشئى من التمعن لوجدنا أنها تحتوى على الكثير من المواد السامة والتي توجد بطريقة طبيعية ولا دخل للإنسان في ظهورها ومن أمثلة ذلك الآتى :-

- الأيخرة والغازات المتصاعدة من البراكين النشطة : وقد تحتوى مثل هذه الأبخرة والغازات على نسبة عالية من الكبريت والتي تثبط نمو النباتات في المناطق القريبة من البركان ومما لاشك فيه ان هذه الغازات تنتشر في الهواء المحيط بالبركان مؤدية الى تلوثه .

- المياه الخالية من الأوكسجين : مثل هذه الأنواع من المياه يوجد بها نسبة عالية من النباتات المائية ويتساقط من هذه النباتات الكثير من الأوراق والثمار وقد تموت بعض هذه النباتات وتظل في المياه . . وباستمرار تواجدها هذه التراكيب الخضرية الميتة في المياه فانها تتخمر وتتحلل بفعل انواع معينة من البكتريا وعمليات التخمر هذه تؤدى الى سحب كمية عالية من الأوكسجين ويصبح المحتوى المائى ذا رائحة كريهة للغاية نتيجة تصاعد غاز الميثان وكبريتيد الهيدروجين الذى يشبه رائحة البيض الفاسد . . ويكون شبيهها بالبالوعات والمجارير التي تحتوى على المخلفات الأدمية اللينة (نصف الصلبة)

والسائلة .. وتوجد مثل هذه الحالات في بعض الغابات التي تحتوى على ممرات مائية قد لا يتجدد فيها تيار الماء .. كما تتوفر ايضا في البرك والمستنقعات . والمسطحات

المائية التي ينمو بها أر على حوافها الكثير من المجموع الخضرى .. ولا تتجدد بها المياه .

- مركبات الزئبق : تحتوى البحار والمحيطات على آثار بسيطة من هذا المعدن الثقيل في المياه وفي الرسوبيات على القاع .. ويزداد تركيز هذا المعدن عن طريق الكائنات التي تعيش في هذه المياه ، ونتيجة الإتصال المباشر بين الماء والكائنات التي تعيش به فان تركيز هذا المعدن يزداد تدريجا داخل أجسام الأسماك والمحارات والكائنات الأخرى الموجودة بالمياه ... وكلما زاد عمر الكائن المائى ازداد تركيز الزئبق بأنسجته وقد يصل الى حد الخطورة التي تمثل جرس إنذار لشذ إنقباء الجهات المسئولة عن برامج الصحة العامة في القطر .

- الأتربة : قد يقصد بالأتربة تلك التي تحملها العواصف عند هبوبها على الصحراء مثلا وهذا شئ طبيعى .. ولكن في حالة الحديث عن التلوث يقصد بها رقائق وجزيئات المواد السامة التي تدخل الى البيئة بفعل الانسان .. ويكون لهذه المواد تأثيرات ضارة واضحة .. ومن حسن الحظ انه تتوافر الآن طرق تحليل كيميائية حديثة دقيقة للغاية والتي بواسطتها يمكن الكشف عن اى آثار بسيطة للسموم في اى مكان . ويجب ان لاننسى ان الجسم البشرى في الحالة الصحية الكاملة يحتوى بطبيعته على كميات محدودة من مواد عادة ما تعتبر سامة مثل الزرنيخ ، الزئبق ، ومعادن ثقيلة أخرى .

كيف يمكن القول بان وسطا ما أصبح ملوثا ؟

سيوضح ذلك بهذا المثال : لنفرض انه يوجد نهر يستقبل كميات متزايدة من الفضلات الأدمية او كميات كبيرة من مركبات الكبريت كمخلفات من مصنع ما .. ومعا لاشك فيه فان الفضلات أو الكبريت بهذه الكميات الضخمة سيكون لها تأثير ضار على الكائنات بالنهر - والسؤال الآن : ماهى الكميات المثالية الفاصلة من الفضلات او الكبريت التي عندها تتأثر الكائنات بالنهر ؟ والإجابة هنا صعبة .. لانه يسبق ذلك فقد نسبة من الفضلات والكبريت في المياه قبل وصول هذه المواد الى التركيز الذى يؤدى الى أضرار ملحوظة .

وهناك من المواد السامة ما يدخل جسم الكائن الحى حيوانا كان أو نباتا ٠٠ وقد يتخلص الجسم من نسبة من هذه المواد ٠٠ وذلك بطرق عديدة منها الإخراج ، والإفراز ، والعرق ، والتنفس وغيرها ٠٠ ويحتفظ الكائن بنسبة ما من المواد السامة في أنسجته أى انه لايسطيع التخلص منها كلية ٠٠ وإذا ما تعرض الكائن مرة ثانية ، وثالثة للمواد السامة فإن تركيز تلك المواد بأنسجته سيرتفع هو الآخر الى ان يصل الى الحد المخيف (الحد الفاصل بين التركيز المحتمل والتركيز الضار) ٠٠ ويتضح ذلك جليا من المثال الآتى : لنفرض انه تعرض كائن ما للرصاص أو الزرنيخ ٠٠ او مبيدات حشرية ٠ مثلا مرة واحدة ٠٠ وفي هذه المرة لم تحدث أى اضرار تذكر على الكائن او قد تحدث اضرارا طفيفة كالمغص مثلا وسرعان ما تختفى ٠ فهل اصبح الجسم نقيًا تماما من هذه المواد ؟ لا ٠٠ ان الكائن وان كان يبدو عاديا الا انه قد احتفظ بنسبة ما (تركيزا محتملا) من المادة السامة داخل الجسم ٠٠ وإذا ما تعرض مرات أخرى لنفس المواد السابقة فإن تركيز المادة السامة داخل الجسم سيزداد هو الآخر الى ان يصل الى التركيز الضار وربما يؤدي الى موت الكائن ٠

وبخصوص الإشعاع فقد تختلف طريقة تأثيره الا انه في النهاية يؤدي الى اضرار شبيهة بالآضرار الناتجة عن المواد السامة ٠ وفي حالة التعرض المزمّن لمستويات منخفضة من الإشعاع يكون كل تعرض مهما كان ضئيلا مصحوبا ببعض الأضرار والتي قد لا تلاحظ في كثير من الحالات ٠٠ الا ان مجموع التأثيرات الناتجة من مرات التعرض المختلفة يؤدي الى نتائج خطيرة غالبا ما تكون غير قابلة للإرتداد (تغيرات غير عكسية) ٠

وفي كثير من الحالات يمكن منع الأضرار التي تسببها المواد السامة المتراكمة في أنسجة الجسم وذلك بسحب هذه المواد من الجسم بطرق مختلفة ٠٠ غير انه في حالة الإشعاع فإن التغيرات التي تسبب عن الجرعات العالية ولو لمرة واحدة ٠٠ او عن التعرض المزمّن لجرعات منخفضة لا يمكن تفاديها ودائما ما تكون غير عكسية أى غير قابلة لان تعود الى الحالة العادية حيث لايمكن إرجاع النسيج الى حالته الطبيعية ٠

التخفيف والتلوث

ان أفضل الطرق للحد من تأثير الملوثات القابلة للتحلل " غير المقاومة " هي عملية "التخفيف " أى تقليل تركيز هذه الملوثات الى الحد الذى تصبح عنده غير ضارة معتمدين على

انه اذا كانت هناك مادة ما سامة فان درجة التسمم تقل بإجراء تخفيف لها ٠٠ ويقل التسمم بزيادة عملية التخفيف الى أن ينعدم.

مثال ذلك : المواد الإخراجية الأدمية غير المعاملة (غير المعالجة) من الممكن التخلص منها وذلك بالقائها في المحيطات والبحار الواسعة وعندئذ ستخفف بدرجة كبيرة جدا وإن يكون لها ضررا يذكر شريطة أن يلقى بها على مسافة كبيرة من الشواطئ تضمن تحليلها قبل ارتدادها ٠٠ كذلك المركبات الغازية مثل غاز ثاني اكسيد الكبريت السام والمتصاعد من مداخن بعض المصانع من الممكن أن يتصاعد في طبقات الجو العليا وذلك بزيادة إرتفاع المداخن بدرجة كبيرة ٠٠ وعندئذ سيتشتت الغاز وينخفض تركيزه بدرجة كبيرة في الفضاء وإن يكون له أى تأثير ضار الا في حالة الأمطار الحمضية كما سئرى فيما بعد ٠ وهناك وسيلة أخرى لتحويل غاز ثاني اكسيد الكبريت الى صورة غير سامة هذا إذا تعذر إقامة مداخن مرتفعة بدرجة كافية أو المحافظة على الفضاء الخارجى وحفظ نسب الغازات الأخرى الطبيعية فيه وتحاشى الأمطار الحمضية ويتم هذه الطريقة بإتحاد الغاز بالأومونيا وبذلك يتم تحويله الى كبريتات الامونيم غير السامة والتي لها فائدة إقتصادية كبيرة مثل إستخدامها كسماد .

الطريقة التخفيف السابقة عيوبها وهى :

في الظروف المناخية السيئة خاصة عند هبوب العواصف الشديدة وإرتفاع التيارات المائية والأمواج فان نسبة ما من الفضلات الأدمية الملقاة في مياه المحيط أو البحر ستجد طريقها الى الشواطئ وتلوثها ٠٠٠ وإذا كانت هذه الشواطئ تستخدم للإستحمام حيث المصطافين فان ذلك سيؤدى الى نفورهم وإصابتهم ببعض الأمراض وعلى قمته الأمراض الجلدية ٠٠ ويؤدى ذلك ايضا الى خسارة كبيرة من الناحية السياحية ٠٠ هذا بالنسبة للفضلات الأدمية غير المعالجة ٠٠ اما بالنسبة لغاز ثاني اكسيد الكبريت فان الظروف المناخية السيئة - خاصة في حالة توقف الرياح وإرتفاع درجة الحرارة - ستمنع تشتت الغاز وانتشاره في الفضاء الفسيح ٠٠ وقد تكون هناك بعض الإنتقلايات المناخية والتي تعمل على ارتداد الغاز لندن سنة ١٩٥٢ ٠ وعامة فان عمليات التخفيف والتشتت هذه تعتبر من الوسائل الفعالة للتخلص من غالبية الملوثات غير المقاومة عند الأخذ ببعض الإحتياطات ، وغالبا ما تكون هذه الطريقة مجدية في المجتمعات البسيطة .

أما بالنسبة للملوثات المقاومة : فالأمر يختلف حيث إنه بتخفيف أى مادة ملوثة مقاومة الى الحد الذى لا يحدث أى ضرر فإن نسبة ما من هذه المادة ستظل موجودة في البيئة اى انها لا تختفى تماما كما في الملوثات غير المقاومة . ومن الممكن ان يرتفع تركيز هذه المادة بوسائل مختلفة مرة أخرى ربما عن طريق الكائنات الحية ذاتها (السلسلة البيولوجية) مما قد يصل بالتركيز الى حد الخطر ومن أمثلة ذلك : زيادة تركيز بعض المعادن الثقيلة وأنواع محددة من المبيدات الحشرية عن طريق الأسماك وبعض الكائنات المائية الأخرى . . . ومعنى ذلك ان عملية التخفيف لاتصلح للتخلص من الملوثات المقاومة لان كلمة تخفيف هنا تعنى التخلص التام من آثار المادة الملوثة .

ولذلك فإن الطريقة المتبعة للتخلص من الملوثات المقاومة هى الحد من إنتاجها والبحث عن بدائل لها تكون غير مقاومة أى قابلة للتحلل .

أنواع التلوث

يمكن تقسيم التلوث إما بناء على نوع البيئة (هواء ، ماء ، تربة) التى يحدث فيها فنقول : تلوث الهواء ، أو تلوث الماء ، أو تلوث التربة . أو بناء على نوع الملوث الذى يسبب التلوث فنقول : مثلاً : التلوث بغاز اكسيد الكبريت ، أو بغاز أول أكسيد الكربون ، أو التلوث بالزئبق ، أو الرصاص أو بالمبيدات الحشرية ، أو بالفضلات الصلبة ، أو التلوث الحرارى أو التلوث الضوضائى . . . أو الإشعاعى . . . الخ .

وأحياناً يقسم التلوث الى تلوث طبيعى وتلوث صناعى ، والتلوث الطبيعى هو الذى يتم عن طريق عمليات طبيعية لا دخل للإنسان فيها - أما التلوث الصناعى فينتج دائماً عن فعل ونشاط الإنسان .

ويفضل دائماً النزع الأول من التقسيم وهو تقسيم التلوث بناء على نوع البيئة التى يحدث فيها وسنتناول كل نوع على حده بشئ من التفصيل مع الإهتمام ببعض أقسام التلوث الأخرى .

جدول رقم (١)

سكان العالم ١٩٥٠ - ١٩٨٥ حقائق أساسية

١٩٨٥	١٩٨٠	١٩٧٠	١٩٦٠	١٩٥٠	الحجم والمعدلات
					مجموع السكان بالبلدين :
٤٨	٤٤	٣٧	٣٠	٢٥	العالم
١١٧	١١٤	١٠٥	٩٤	٨٣	مناطق أكثر تطورا
٣٦٦	٣٣١	٢٦٥	٢٠٧	١٦٨	مناطق أقل تطورا
					الزيادة السنوية * (بالنسبة للمئوية) :
١٧	١٩	٢٠	١٨	—	العالم
٠٦	٠٨	١٠	١٢	—	مناطق أكثر تطورا
٢٠	٢٣	٢٥	٢١	—	مناطق أقل تطورا
					سكان المدن (النسبة للمئوية) :
٤١	٤٠	٣٧	٣٤	٢٩	العالم
٧٣	٧٠	٦٧	٦٧	٥٤	مناطق أكثر تطورا
٣١	٢٩	٢٥	٢٢	١٧	مناطق أقل تطورا

* بيانات النمو خلال العقد السابق وبالنسبة للعمود الأخير خلال الخمس سنوات الماضية .

المصدر : دائرة الشؤون الاقتصادية والاجتماعية الدولية ، توقعات السكان في العالم ، تقديرات وتنبؤات

وضعت في عام ١٩٨٤ ، (نيويورك : هيئة الأمم المتحدة ، ١٩٨٦) .

* مقبوس من : مستقبلا المشترك - ١٩٨٩ .

جدول رقم (٢)

حجم السكان الحالي والمتوقع ومعدلات النمو *

معدل النمو السنوي (النسبة المئوية)			السكان (بالبلايين)			المنطقة
٢٠٠٠ الى ٢٠٢٥	١٩٨٥ الى ٢٠٠٠	١٩٥٠ الى ١٩٨٥	٢٠٢٥	٢٠٠٠	١٩٨٥	
١.٢	١.٦	١.٩	٨.٢	٦.١	٤.٨	العالم
٢.٥	٣.١	٢.٦	١٦.٢	١٧.٠	١٥.٥	أفريقيا
١.٤	٢.٠	٢.٦	٧.٨	٥.٥	٤.١	أمريكا اللاتينية
١.٠	١.٦	٢.١	٤.٤	٣.٥	٢.٨٢	آسيا
٠.٦	٠.٨	١.٣	٣.٥	٣.٠	٢.٦	أمريكا الشمالية
٠.١	٠.٣	٠.٧	٥.٢	٥.١	٤.٩	أوروبا
٠.٦	٠.٨	١.٣	٣.٧	٣.١	٢.٨	الاتحاد السوفيتي
٠.٩	١.٤	١.٩	٠.٤	٠.٢	٠.٢	الجزر المحيطية

* توقعات التقدير الوسطي .

المصدر : دائرة الشؤون الاقتصادية والاجتماعية الدولية . توقعات السكان في العالم : تقديرات وتنبؤات

وشملت في عام ١٩٨٤ (نيويورك : هيئة الأمم المتحدة ، ١٩٨٦) .

• مقتبس من : مستقبلنا المشترك - ١٩٨٩ .

جدول رقم (٣)

أمثلة على نمو السكان المتسارع في مدن العالم الثالث
(بالملايين)

المدينة	١٩٥٠	آخر الأرقام	توقع الأمم المتحدة لعام ٢٠٠٠
مدينة المكسيك	٣.٥	١٦ (١٩٨٢)	٢٦.٣
ساوولواو	٢.٧	١٢.٦ (١٩٨٠)	٢٤
برمباي	٣ (١٩٥١)	٨.٢ (١٩٨١)	١٦
جاكارتا	١.٤٥	٦.٢ (١٩٧٧)	١٢.٨
القاهرة	٢.٥	٨.٥ (١٩٧٩)	١٣.٢
دلهي	١.٤ (١٩٥١)	٨.٥ (١٩٨١)	١٣.٣
مانيللا	١.٧٨	٥.٥ (١٩٨٠)	١١.١
لافوس	٠.٢٧ - (١٩٥٢)	٤ (١٩٨٠)	٨.٣
بوخوتا	٠.٦١	٣.٩ (١٩٨٥)	٩.٦
نيروبي	٠.١٤	٠.٨٣ - (١٩٧٩)	٢.٣
دار السلام	٠.١٥ - (١٩٦٠)	٠.٩ (١٩٨١)	٤.٦
الخرطوم الكبرى	٠.١٨	٠.٥ (١٩٧٨)	٤.١
عمان	٠.٣	٠.٧٨ - (١٩٧٨)	١.٥
نواكشوط	٠.٠٥٨	٠.٢٥ - (١٩٨٢)	١.١
ماناوس	٠.١١	٠.٥١ - (١٩٨٠)	١.١
سانتياغوز	٠.٥٩	٠.٢٦ - (١٩٧٦)	١

المصدر : استخدمت البيانات الإحصائية الحديثة حيثما أمكن ذلك . واستخدم في حالة عدم توفرها تقدير
الحكومة للمدينة أو الفريق بحث محلي . توقعات الأمم المتحدة لعام ٢٠٠٠ ، مستقاة من قسم
الشؤون الاقتصادية والاجتماعية الدولية ، تقديرات وتوقعات لسكان المراكز الحضرية والريفية
والمدن ١٩٥٠ - ٢٠٢٥ . (تقييم ١٩٨٢) ST/ESA/SER.R/58 نيويورك ، ومن الأمم المتحدة
، سكان المناطق الحضرية والريفية والمدن ، ١٩٥٠ - ٢٠٠٠ (كما قدر منهم في ١٩٧٨) ،
دراسات سكانية ، العدد ٦٨ ، نيويورك ، ١٩٨٠
مقتبس من : مستقبلنا المشترك - ١٩٨٩ .

- الفصل الثامن

تلوث الهواء

لكي نتفهم تلوث الهواء ، ولكي نتصور حجم المشكلة يجب أن نتعرف أولا على النقاط

الهامة التالية :-

الغلاف الجوي :

يطلق لفظ الغلاف الجوي على الهواء الذي يحيط بالكرة الأرضية . ولم يستطع الباحثون حتى الآن تحديد سمك هذا الغلاف تحديدا دقيقا بالرغم من الوسائل الحديثة التي أصبحت تستخدم في الوقت الحاضر من أجهزة لاسلكية وصواريخ وأقمار صناعية .

ويمكن تقسيم الغلاف الجوي الى أربع طبقات هي :-

أولاً : الطبقة السفلى أو التروبوسفير :

وهي الطبقة التي تعلو سطح الأرض مباشرة والتي تحتوى على الهواء اللازم لجميع الكائنات الحية . وقد اختلف العلماء في تقدير سمك هذه الطبقة الا أنه يمكن القول بأن متوسط سمكها قد يصل الى ١٢ كيلو مترا ، ويبلغ السمك أقصاه عند خط الإستواء حيث يصل الى حوالي ١٦ كيلو مترا ، ويقل السمك كلما اتجهنا إلى القطبين حيث يبلغ حوالي عشرة كيلو مترات تقريبا . وتمثل هذه الطبقة حوالي ٨٠٪ من كتلة الغلاف الجوي ، ويتميز بأنها أكثر طبقات الجو اضطرابا خاصة القطاع الأسفل منها والذي يبلغ إرتفاعه ثلاثة كيلو مترات ويطلق عليه طبقة المحيط الحيوي وتحدث فيه معظم التقلبات المناخية من رياح وأمطار وغيوم . وتقل درجة الحرارة في طبقة التروبوسفير بمعدل درجة واحدة مئوية لكل ٣٠٠ متر في الإرتفاع ، وقد تصل الى ما يقرب من - ٦٠ الى - ٧٠ درجة مئوية في الطبقات العليا من التروبوسفير .

وينخفض الضغط الجوى وتقل كثافة الهواء وتزيد سرعة الرياح في طبقة التروبوسفير كلما ارتفعنا الى أعلى .

مكونات الهواء :

ويتألف الهواء الجاف في طبقة التروبوسفير من الغازات الآتية :-

(١) النيتروجين أو الأزوت الجوى :-

وتبلغ نسبته ٧٨ر٢١٪ من حجم الهواء أو ٧٦ر٠٣٪ من وزنه ولذا يرجع اليه الجانب الأكبر من ضغط الهواء وقوة التيارات الهوائية وإنكسار أشعة الشمس عند إختراقها للغلاف الجوى ، كما انه يعد وقاءً تحطم فيه الشهب التى تنجذب نحو الأرض .

(٢) الأوكسجين :-

وتبلغ نسبته ٢٠ر٩٦٪ من حجم الهواء أو ٢٣ر١٤٪ من وزنه وهو يدخل في كثير من التفاعلات الكيميائية وتكوين الصخور . وعليه تتوقف الحياة على سطح الأرض الى حد كبير .

(٣) الغازات الخاملة :-

وتشمل الأرجون والنيون والكريبتون ويعدّ غاز الأرجون أهم هذه الغازات ويمثل ٠ر٧٩٪ من حيث الحجم ، ٠ر٧٧٪ من حيث الوزن . ولا يختلف هذا الغاز كثيرا في خواصه وتأثيراته عن النيتروجين .

وبالنسبة للهيدروجين والهليوم فتوجد بنسبة ضئيلة جدا في طبقة التروبوسفير .

(٤) ثانى أكسيد الكربون :-

يمثل حوالى ٠ر٠٤٪ من حيث الحجم ، ٠ر٠٥٪ من حيث الوزن وتختلف نسبته من مكان الى آخر فهي ترتفع في هواء المدن عنها في هواء الريف نظرا لإزدحام المدن بالسكان ووجود المصانع ونحوها من مصادر هذا الغاز وكذلك لقلّة النباتات التى تمتص عادة نسبة كبيرة من ثانى أكسيد الكربون الموجود في الجو للإستفادة من الكربون وطرد الأوكسيجين بفعل عملية التمثيل الكلوروفيلى التى تتم في النباتات الخضراء أثناء النهار .

ويساعد وجود ك ٢ في طبقة التروبوسفير على حفظ الإشعاع الأرضى أى الأشعة الحرارية التى يشعها سطح الأرض بعد أن يمتصها من أشعة الشمس .

(٥) بخار الماء وبخاخق الغبار :-

وتختلف نسب هذه المواد من مكان الى آخر ومن وقت الى وقت . ويحتوى الهواء

الجاف البارد على كمية من بخار الماء أقصاها ١٪ هذا في فصول الجفاف وغياب الأمطار ، أما في فصول البلل وتساقط الأمطار فإن نسبة بخار الماء تزداد وقد تصل الى ٤٪ خاصة في المناطق الإستوائية .

ويشارك بخار الماء مع ثاني أكسيد الكربون في خاصية حفظ الإشعاع الأرضي من التبدد في الفضاء . وتعمل ذرات الغبار على إنتشار ضوء الشمس ، كما أنها تمتص جانبا من الإشعاع الشمسي الوارد الى سطح الأرض .

ثانيا : الطبقة العليا أو الإستراتوسفير :

ويصل إرتفاعها الى حوالي ٨٠ كيلو مترا من سطح الأرض وتسمى الطبقة السفلى منها بالتروبوبوز .

وتتميز هذه الطبقة بتخلخل موائها الى حد بعيد ، وقلة بخار الماء فيها بدرجة كبيرة جدا جدا (٣ ملجم / لتر) وقد تتشابه مع الطبقة الساقية (التروپوسفير) حيث تشكل كتلة الغاز حوالي ١٥٪ فقط من مجموع الغلاف الجوي .

وترتفع درجة الحرارة في هذه الطبقة مع الإرتفاع على مراحل حتى إرتفاع ٥٠ كيلو مترا ثم تنخفض الحرارة بعد ذلك إنخفاضاً كبيراً في الثلاثين كيلو مترا الأخيرة . ويتم الآن دراسات مكثفة في الطبقة العلوية بمساعدة الأقمار الصناعية لمعرفة وتفسير ظواهر علمية تتعلق بتغيرات درجات الحرارة وكذلك لتحديد أثر الطائرات النفاثة خارقة الصوت والتي تطير على إرتفاع قد يصل الى ١٤٠٠٠ متر .

ويتركز معظم غاز الأوزون في الغلاف الجوي في طبقة الاستراتوسفير لاسيما في جزئها المحصور بين مستوى ٢٠ كيلو متر ومستوى ٤٠ كيلو متر تقريبا فوق سطح البحر وهو الجزء الذي يطلق عليه اسم الأوزونوسفير ، وهناك قول بأن نسبة من الأوزون تتواجد ما بين إرتفاع ١٠ كيلو مترو ٥٠ أو ٦٠ كيلو متر .

وينشأ الأوزون بفعل الأشعة الشمسية التي تمر خلال الغلاف الجوي والتي تحتوي على موجات الأشعة فوق البنفسجية القصيرة (U . V) وبواسطة التفاعلات الكيميائية الضوئية فإن هذه الأشعة تنقسم جزئياً الأوكسيجين الجوي (أ_٢) الى أوكسيجين ذري (أ)

وهذه الذرة نشطة جدا وتعيد الاتحاد مع جزيئات الأكسجين لتكون جزيئا ثلاثى الذرات من الأوزون (أ₃) والذي يكون في حالة تأكسدية عالية جدا .

ويمتص غاز الأوزون في هذا الجزء معظم الأشعة فوق البنفسجية القادمة من الشمس نحو الأرض وبالتالي يقل أثرها على أنواع الحياة على سطح الأرض إذ لا يصل منها سوى نسبة قليلة قد تقتضى على الميكروبات ولكنها لا تضر بالنبات أو الحيوان .

ثالثا : طبقة الأيونوسفير أو الأثير :

وتبدأ هذه الطبقة على إرتفاع ٨٠ كم من مستوى سطح البحر . وهذه الطبقة مخلخة الضغط جدا الى حد يقرب من الفراغ . وأن هوائا في حالة تأين أى أن ذراته متحللة الى بروتونات موجبة الشحنة ونيوترونات متعادلة والكثرونات سالبة الشحنة ، وذلك بسبب التفاعلات الكيميائية الضوئية بفعل الأشعة فوق البنفسجية ذات الطول الموجى القصير ، وأن درجة تركيز الالكترونات تزيد على إرتفاعات معينة داخل تلك الطبقة ومن ثم تنعكس عندها الموجات اللاسلكية الكهرومغناطيسية وترتد ثانية نحو سطح الأرض .

رابعا : الطبقة الخارجية أو الأكسوسفير :

وتمتد هذه الطبقة من إرتفاع ٣٦٠ كيلومتر الى نهاية الغلاف الجوى ، وينعدم فيها الوزن ، وترتفع في هذه الطبقة درجة الحرارة بشكل كبير . (انظر الشكل رقم ١) .
ان وجود هذه الطبقات المكونة في مجموعها للغلاف الجوى تعتبر من الشروط الأساسية لتوازن الحياة على سطح الكرة الأرضية . ولولاها لأدركنا تقلبات الشتاء والصيف ولا احطنا بالتغيرات الجوية من امطار ورياح ودرجات حرارة وغيرها .

ومما يجب الإشارة اليه هنا انه حينما تمر أشعة الشمس خلال طبقات الغلاف الجوى المختلفة بدء من قمة الغلاف ممثلة بطبقة الأكسوسفير حتى الطبقة السفلى الماخصة لسطح الكرة الأرضية (التروبوسفير) ، فإنها - أى اشعة الشمس - تمتص وتتناثر وتعكس فلا يصل الى سطح الأرض منها إلا نسبة محدودة ويعكس نظام الأرض (الغلاف الجوى) الطاقة مرة أخرى الى الفضاء ، وتحدث عملية (الارسال) و (الإستقبال) من خلال توازن دقيق للكرة الأرضية، بمعنى أن كمية الأشعة الواردة لايد أن تساوى كمية الأشعة الصادرة ، وذلك على مدى فترة زمنية طويلة ، سنة مثلا .

٣٦٠	الطبقة الخارجية الأكسوسفير
٨٠	طبقة الأيونوسفير
٦٠	الاستراتوسفير الطبقة العليا
٢٠	الأوزونوسفير
٠	التروبوسفير
سطح الأرض	الطبقة السفلى التروبوسفير

شكل رقم (١) طبقات الغلاف الجوي المختلفة

أهمية الهواء للكائنات الحية :

يعتبر الهواء من أهم ضروريات الحياة للإنسان والحيوان والنبات - فقد يستطيع الإنسان " الحيوان " الحياة بدون طعام لمدة أسابيع وبدون ماء لبضعة أيام ، ولكنه لا يستطيع الحياة بدون الهواء أكثر من دقائق معدودة ومن المعلوم أن رتتي الإنسان الطبيعي في الظروف المناخية العادية تستقبل حوالي ١٥ كجم من الهواء الجوي يوميا .

وتتمثل أهمية الهواء للإنسان في عملية التنفس - فيأخذ الأكسجين ويطرد ثاني أكسيد الكربون ، ويستغل الأكسجين الذي يحمله الدم في عمليات التمثيل الغذائي (الأيض)

لستفيد أنسجة الجسم من المواد الغذائية المختلفة التي تم إمتصاصها من القناة الهضمية كما يساعد الهواء في تخليص الجسم من الحرارة الزائدة الناتجة عن العمليات الفسيولوجية المختلفة وذلك عن طريق مواء الزفير والجلد - ويعمل النيتروجين على حفظ نسبة الأوكسجين بالهواء عند الحد الذي يتلائم والعمليات الحيوية المختلفة بالنسبة للكائن الحي .
وبالنسبة للنبات فتتمثل أهمية الهواء له على النحو التالي :-

حيث إن عنصر النيتروجين من مكونات الهواء الأساسية وهذا العنصر هام جدا للتربة الزراعية حيث انه عن طريق أنواع معينة من البكتريا يحدث تثبيت للنيتروجين الجوى في التربة مما يزيد من خصوبتها وهذا بدوره يساعد على نمو النبات وازدهاره وتتمثل أهمية ك أن الجوى في عملية التمثيل الضوئى التى يقوم بها النبات والتى عن طريقها يستطيع تخليق النشا .
وتعتبر عملية التمثيل الضوئى في النبات والكائنات الأخرى الأيسط والتى لها القدرة على القيام بهذه العملية هى حجر الزاوية او نقطة البداية في سلسلة الطاقة الحيوية والتى تبدأ بالنبات وتنتهى بالإنسان مروراً بالحيوان .

الشروط الواجب توافرها في الهواء الصالح للإنسان :

نظرا لأهمية الهواء القسوى للإنسان فلا بد أن تتوافر شروط معينة في الهواء الذى
ومن أهمها :-

١ - أن يكون الهواء خاليا من المواد العالقة كالأتربة ، أو الغازات أو الميكروبات أو الأبخرة -
ويعرف الغاز بأنه حالة من حالات المادة الثلاث فهناك الحالة الصلبة ، والسائلة ، والغازية أما البخار فيتكون من غليان سائل تحت الضغط الجوى العادى كما يحدث عند غليان الماء مثلا .

٢ - أن تكون درجة حرارة الهواء أقل من درجة حرارة الجسم ليتمكن الأخير من التخلص من حرارته الزائدة وذلك بالإشعاع والنقل ، وأنسب درجة حرارة من ١٨ - ٢٢ °م -
ويعمل ذلك دائما على إثبات النشاط والحركة وعدم الشعور بالكسل والخمول كما يحدث في الأوساط الحارة . ويمكن الإستعانة ببعض الأجهزة الكهربائية مثل المراوح والتكييفات خاصة داخل اماكن العمل وذلك لتنظيم درجة الحرارة .

٣ - أن يكون الهواء متحركا حتى تتجدد طبقاته المحيطة بالجسم باستمرار - ويجب تجنب تيارات الهواء الشديدة حتى لا يصاب الفرد بنوبات البرد .

ولتوفير التهوية الجيدة داخل المنازل أو المباني بوجه عام يجب أن تحاط هذه المنازل بمساحات واسعة كالعداائق والميادين ، وأن تكون الشوارع الرئيسية بعرض اثني عشر مترا على الأقل ، والجانبية ثمانية أمتار ولا يزيد إرتفاع المنزل عن ضعف عرض الشارع ، وأن يكون بين المنزل والآخر مساحة فضاء وذلك لضمان تجدد الهواء (وبالنسبة للمدارس والمصانع والمنشآت الحكومية والقاعات التي تضم اعداد وغيرة من البشر يجب أن تكون نوافذها متسعة وارتفاعاتها غير شامقة لضمان حركة الهواء وتجده .

ويقال أن الهواء قد تلوث عندما يحدث اضطراب في نسب مكوناته الأساسية السابقة الذكر . وقد تتسبب تلك الاضطرابات عن عمليات طبيعية بحثه لأدخل للإنسان فيها مثل هبوب الرياح المحملة بالأتربة وتصاعد غازات من بعض البرك والمستنقعات أو البراكين والمواد العضوية الطيارة التي ينتجها النبات عندما يزهر ، وحرائق الغابات . أو نتيجة لفعل الانسان ويمثل ذلك في العمليات الصناعية المختلفة ، واحترق الوقود ، ووسائل النقل والمواصلات وإنتاج الطاقة بأنواعها المختلفة - وحرق الغابات عمدا ، وحرب الجرائم والغازات والاشعاعات الذرية وغيرها . أو قد تحدث نتيجة للتداخل بين كل من العمليات الطبيعية وفعل الانسان معا . ومثل هذه المسببات تؤدي الى إدخال جزيئات غريبة الى الهواء على حساب مكوناته الأساسية ، والنتيجة هي اضطراب في نسب هذه المكونات كأن يقل عنصر ويزيد آخر ، وقد تظهر مركبات غازية جديدة ، وكل هذا له آثاره السيئة على الكائنات الحية - فمثلا يقل عنصر الأوكسجين بدرجة كبيرة في هواء المناجم وبعض الأماكن المزدحمة التي لا تتوافر بها مصادر كافية لتجدد الهواء كما هو الحال في بعض المقاهى ودور السينما ، وبعض الحجرات التي يتكدس فيها الموظفون وبعض وسائل المواصلات ، والمعامل الدراسية في بعض الكليات ، ويزداد الأمر سوء اذا كان هناك من ينخون في تلك الأماكن . وفي الوقت ذاته تزداد نسبة مكونات أخرى من أهمها ثاني أكسيد الكربون الذي يخرج من هواء الزفير ومن المدخنين .

ويعتبر تلوث الهواء من أخطر أنواع التلوث البيئي وأكثرها شيوعا في المدن الصناعية التي لا يسمع ولا يرى فيها الا ضجيج الآلات وبخان المصانع وعادم السيارات ... وقد أصبحت هذه المشكلة عالية في وقتنا الحالي تتحدى الانسان وقدراته وتوقو أحيانا طاقته وتقاوم كل علاج أو محاولة للتخلص منها .

ومن بين البلدان التي تنن من مشكلة تلوث الهواء على سبيل المثال لا الحصر :
مكسيكو سيتي ، لندن ، نيويورك ، طوكيو ، دوسلدورف ، القاهرة الخ .

وفي مدينة طوكيو باليابان ونتيجة لتفاقم هذه المشكلة يضطر رجال الشرطة الى إيقاف حركة السير تماما خلال ساعات الإزدحام بعد كل نصف ساعة على الأقل لكي يستنشقوا الأوكسيجين النقي من خزانات موضوعة عند نقاط تقاطع الطرق /وفي مدينة برمنجهام بإنجلترا هجر مئات من السكان منازلهم في داخل المدينة والواقعة تحت مجموعة من جسور السير المتشابكة الى مواقع أخرى بعيدة عن الضواحي وقد أرغم السكان على هذه الهجرة بعد أن برهنت التحاليل الطبية على أن معظمهم قد تسربت الى دماهم نسبة عالية من عنصرى الرصاص والكاديوم - وهذان العنصران يسببان أمراضا خطيرة عند وصولهما الى تركيزات معينة بالدم - وسيتم الحديث تفصيليا عن كل منهما في الجزء القادم . وبالطبع فقد تسرب هذان العنصران أو مركباتهما الى الدم مع الهواء المستنشق الملوث بعامد السيارات والروائح المتطايرة من الاحتكاك المباشر لمطاط العجلات مع الأسفلت .

✦ وهناك كوارث صحية مسجلة ناتجة عن تلوث الهواء الشديد خلال هذا القرن ، ومنها الكارثة التي حدثت في " وادى ميوز " في بلجيكا عام ١٩٣٠ ، و كارثة " مانشستر - سالفورد " ببريطانيا عام ١٩٣١ . و كارثة مدينة " دونورا " في ولاية بنسلفانيا بالولايات المتحدة الأمريكية عام ١٩٤٨ ، و كارثة " بوزاريكا " بالمكسيك عام ١٩٥٠ . و الكفة التي حلت بلندن عام ١٩٥٢ وتكررت عام ١٩٥٦ . و كارثة نيويورك عام ١٩٦٣ وتكررت عام ١٩٦٨ . و كارثة " سيفيزو " بإيطاليا عام ١٩٧٦ . و حادث المكسيك في عام ١٩٨٤ . و الحادث المفجع الذى وقع في مصنع لإنتاج المبيدات الحشرية في مدينة " بويال " عاصمة ولاية " ماداهيا برادش " بالهند في ديسمبر ١٩٨٤ والذى تديره شركة يونيون كريد الأمريكية وأدى الانفجار الى تسرب غاز "ايزوسيانات الميثيل " المستخدم لإنتاج المبيدات الحشرية من أوعية للتفاعل مما تسبب في موت ٢٥٠٠ فرد وأصابة ١٠٠.٠٠٠ آخرين من بينهم عدة الاف قد أصيبوا بالعمى الدائم نتيجة تلف العصب البصرى الذى ليس له القدرة على التجدد ، وآخرين أصيبوا بأمراض الكلى والمغ والكبد والعقم والشلل . هذا بالإضافة الى الخسارة الفادحة التى لحقت بالحيوانات الأليفة وغير الأليفة والمزروعات ، وقد اهتمت العالم لهذه الكارثة الاليمية .

نظرة خاصة على هواء القاهرة :

إذا كنت راكبا سيارة أثناء قعودك الى القاهرة عن الطريق الزراعى (اسكندرية - مصر) وعند مغادرتك مدينة قليوب واقتربك من ميت حلفا وشبرا الخيمة وأمعنت النظر حولك واجهتك سحابة هائلة تهب عليك فجأة ولكن سرعان ما تجد نفسك داخلها - وأنت الآن مسير لا مخير في ذلك - فقد تكون من سكان القاهرة أو مصالحك الهامة مرتبطة بالقاهرة أى أنك مضطر للمعيشة داخل هذه السحابة فترة ما ٠ وإذا ركبنا الطائرة ذات يوم ونظرت الى القاهرة من أعلى (منظر قمى) لشاهدت هذه السحابة تغطي القاهرة وتحجب الرؤية بدرجة كبيرة ويمكن معاناة نفس المنظر من فوق جبل المقطم ٠٠ وإذا كنت من ساكنى الأنوار العليا فستتاح لك الفرصة لرؤية هذه السحابة وإذا كان حبك للإستطلاع شديدا ولم تتح لك فرصة ركوب الطائرة أو لم تكن من ساكنى الأنوار العليا فيمكنك الذهاب الى جبل المقطم ومن خلاله سترى السحابة بوضوح / وتعزى هذه السحابة الى دقائق الغبار والمليئات المتطايرة التى تحملها الرياح من المناطق الصحراوية وغير الصحراوية المحيطة بالقاهرة والمراكز الصناعية المنتشرة حولها ٠ وإذا كنت من ساكنى مدينة نصر أو الأماكن المتطرفة من الهرم فسيكون الإحساس بالغبار في يوم عاصف ملموسا جدا نظرا لقرب هذه المناطق من الصحراء .

ويلعب عادم السيارات والموتوسيكلات دورا هاما في تكوين هذه السحابة - فهناك العدد الهائل من السيارات التى تجوب الشوارع ليل نهار .

وفي إحصائية حديثة عن عدد السيارات في العالم اتضح أن جمهورية مصر العربية تأتى في مكانة متوسطة بين الدول العربية النفطية وبين الدول العربية الأخرى من حيث متوسط عدد الأشخاص المقابل لكل سيارة مسجلة بالدولة وبلغ هذا المتوسط ٧٨٣ ، أى بمعدل سيارة لكل ٧٨ شخصا .

وإذا كان عدد السكان الآن في جمهورية مصر العربية ٥٣ مليون نسمة تقريبا ، فبحسبة بسيطة نجد أن عدد السيارات الخاصة هو ٦٨٠ ألف سيارة تقريبا ، هذا غير الشاحنات والأنوبيسات ووسائل النقل العامة - ومما يجدر الإشارة اليه هنا هو انعكاس الغالبية العظمى من هذه السيارات في القاهرة والاسكندرية مما يزيد من تلوث الهواء في هاتين المدينتين . كما أنه توجد نسبة من هذه السيارات لا تصلح للسير بالمرّة ، فهناك موديلات منذ

الأربعينات والخمسينات ويعتبر العمر الافتراضى لهذه السيارات قد انتهى منذ سنين ولكن بضرب من الحيل والبراعة في الخروج عن القوانين عند بعض الأفراد أصبح من الصعب تكهين أى سيارة غير صالحة للسير مهما كانت حالتها ومهما أحرقت من وقود وأخرجت من سموم وقد يضطر راكبها لدفعها في الشارع لبضعة أمتار وقيادتها لبضعة أمتار أخرى ... هذا بالإضافة الى دخان القمائن والأفران والمسابك والجارات ومصانع الطوب التي تملأ الجو دون أى رادع لها .

أما اذا كنت راكبا القطار واقتربت من مدخلى القاهرة الشمالى والجنوبى ونظرت من النافذة فسيشده انتباهك اكوام القمامة والنفايات المتنوعة على الجانبين والتي تنبعث منها الروائح الكريهة (نأمل أن لا ترى ذلك في القريب العاجل وأن يتم تجميل مدخل القاهرة وغيرها من المدن السياحية الجميلة مثل الاسكندرية والأقصر ، واسوان ... وان تتم إزالة مقابل الزبالة ... وتقام اسوار خرسانية عالية حول السكك الحديدية ، وان تزرع مساحات خضراء بين الأسوار وبين خط السكك الحديدية) .

ومن الممكن التعبير عن كثافة التلوث بما يلى :-

وجود وزن معين من المادة الملوثة في حجم معين من الهواء فمثلا وجود واحد ملليجرام أو ١٠٠٠ ميكروجرام من غاز ثانى أكسيد الكبريت لكل متر مكعب من الهواء ... وتلك الطريقة يمكن تطبيقها في حالة الملوثات الغازية والصلبة ومع ذلك فانه في حالة الغازات فمن الشائع دائما إستخدام الاجزاء لكل مليون ppm ويعنى ذلك عدد السنتيمترات المكعبة من الغاز الموجود في متر مكعب من الهواء .

وفي حالة جسم الكائن الحى فان جزءا واحدا في المليون يعنى وجود واحد ملليجرام من المادة الملوثة لكل كيلو جرام من وزن الجسم .

أنواع ومصادر تلوث الهواء

يمكن حصر ذلك في النقاط التالية :

حرق الوقود :-

لاشك أن حرق الوقود خاصة الفحم والبتروىل يؤدى الى تكوين كميات عالية من الدقائق ذات الأحجام المختلفة والتي من بينها الاتى :-

١ - جسيمات كبيرة : ويكون قطرها أكبر من ٢٠٠ ميكرون ، وهي التي تكون ما يشبه التراب وأهمها دقائق الكربون .

٢ - جسيمات دقيقة : ويكون قطرها أقل من ١٠٠ ميكرون وهي التي تكون الدخان ومن بينها دقائق الكربون وأتربة المعادن ، والقار ، والراتنج والايروسولات ، والأكاسيد الصلبة ، والكبريتات والنترات .

وعادة ما يترسب التراب (الجسيمات الكبيرة) بالقرب من مصدر الإحتراق وذلك بفعل الجاذبية ، بينما يبقى الدخان مدة طويلة في الهواء .

وبالطبع فإن التراب المترسب يجعل المناطق التي يتراكم عليها سواداً قدرة منفرة ناهيك عن الأضرار التي يلحقها بالنباتات ، وصعوبة التنفس عند الحيوان والإنسان ، أما الدخان فمما لا شك فيه أنه سيسبب مشاكل ويدخل إلى الجهاز التنفسي ، وكثرة إستنشاقه تؤدي إلى اسوداد الأنسجة الرئوية وتسبب أيضاً في حدوث أمراض خطيرة بالجهاز التنفسي .
كما أن حرق الوقود يؤدي إلى تكوين مركبات أخرى غريبة سامة هي :

- * المركبات النيتروجينية .
- * المركبات الأوكسيجينية .
- * الهالوجينات .
- * المواد المشعة .

عادة يوجد على الأقل خمسة مصادر رئيسية لإحتراق الوقود ، وهي في الوقت ذاته المسئول الأول عن وجود مثل الملوثات السابقة في الهواء وهذه المصادر هي :

١ - (السيارات :

مشتملة على كل الأنواع المختلفة ، والموتوسيكل وكل الآلات التي تعمل بمحرك يحتاج إلى إحتراق وقود من أي نوع لتشغيله وإتمثل السيارات المصدر الرئيسي لتلوث الهواء حيث أن $\frac{1}{3}$ كمية أول أكسيد الكربون ، $\frac{1}{4}$ كمية الهيدروكربونات ، أكاسيد النيتروز التي تلوث الهواء يرجع مصدرها إلى السيارات .

وقد أجريت بعض التجارب في أقطار متعددة لتحديد نسب تلك الغازات التي تنطلق مع عادم السيارة ، وذلك في حالات تشغيل الموتور أثناء وقوف السيارة ، وعند سرعات مختلف

، مع مراعاة الظروف المختلفة لاستعمال السيارات ونظم الموتورات بها ووجد أن هناك تفاوتاً ملحوظاً في نسب هذه الغازات كما يوضح جدول رقم ٤ : (انظر الجدول).

جدول رقم ٤

الوحدة بالمليون

العامل الملوث	سيارات واقفة مع تشغيل الموتور	سير بطئ	سرعة متوسطة	سرعة عالية
اكسيد الكربون	٦٤٠٠٠	٤٥٠٠٠	٢٤٠٠٠	٢٤٠٠٠
الهيدروكربونات	١٤٠٠	٥٧٠٠	٦٢٠	٨١٠
اكسيد النيتروجين	—	—	١٤٠٠	١٧٠٠

ولا ننسى أن هذه الغازات تكون مصحوبة ببعض مركبات الرصاص ودقائق الرصاص الشديدة السمية .

وقد يسأل البعض من أين يأتي الرصاص ؟

والإجابة : يأتي من إضافة بعض مركباته الى الجازولين (البنزين) لتحسين من صفات الأخير وستتناول هذا الموضوع تفصيلاً فيما بعد .

وهذه المواد مجتمعة تمثل ما يربو على ٦٠٪ من النسبة الكلية للتلوثات الجوية في الولايات المتحدة ، ٤٧٪ في فرنسا .

× كيفية خضوع التلوث من محرك سيارة

مثال : المحركات التي تعمل بالبنزين (الجازولين) :-

ما هو البنزين (الجازولين) ؟

البنزين عبارة عن خليط لأنواع متعددة من الهيدروكربونات المشتقة من الكربون والهيدروجين ، ويوجد ثلاثة أنواع رئيسية من الهيدروكربونات في البنزين وهي :- الفرع الأروماتي ، النوع الأليفاتي ، وهيدروكربونات مشبعة . ويشترك الهيدروكربونات الرئيسية الثلاث السابقة العديد من الهيدروكربونات الفردية وذات الخصائص المميزة لكل منها .

وتعتمد الأنواع المثالية من الهيدروكربونات في البنزين على الزيت الخام نفسه -
ويمكن إستخراجه بطريقة تنقيته ومعالجته .

وتتميز الهيدروكربونات المكونة للبنزين بخاصيته التطاير ... وهذه خاصية هامة جدا
لتلائم المحركات التي تعمل بالبنزين ... حيث يتوزع بخار البنزين وينتشر بالتساوى على
أسطوانات المحرك مما يؤدي الى دورانه بسهولة ويسر .

وعند إحتراق البنزين بصورة متقطعة او بسرعة شديدة جدا في غرفة الإحتراق فغالبا
ما تسمع اصوات فرقعة وخبط عالية من داخل المحرك ... وخاصية الفرقعة تختلف باختلاف
التركيبات الجزيئية للهيدروكربونات المكونة للبنزين .

وتقاس الخاصة المانعة للفرقة بمعرفة الرقم الأوكتاني للبنزين .

وارفع كفاءة البنزين كوقود يضاف اليه العديد من المحسنات التي من أهمها رابع
ايتيل الرصاص الذي يمنع الفرقعة الذاتية قبل الإشتعال عن طريق شرارة البوحي (شمعة
الإشتعال) . كما تضاف مركبات عضوية معينة لتمنع الصدأ والتجمد في داخل المحرك
(انظر الجزء كيف يأتي الرصاص الى المجال الجوي) .

وتضاف مركبات مانعة لتكسد الأجزاء المعدنية بالمحرك . كما تضاف بعض
الاصباغ لتحديد درجة نقاء البنزين .

هذا وقد توجد في البنزين نسبة عالية من الكبريت تعتمد في تركيزها على درجة نقاء
وجودة عمليات التكرير للزيت الخام .

ومن أجل الإلزام بآثر عادم السيارة في البيئة يجب أن نتتبع مسار الهواء النقي الذي
سيمتزج مع الوقود وما فيه من محسنات منذ لحظة دخوله الى إسطوانة المحرك حتى خروجه
من العادم كفازات ملوثة للبيئة .

يمر البنزين من الخزان (التانك) المعد له في السيارة عبر انبوية ضيقة تنتهي
بمضخة تدفع البنزين في إتجاه واحد فقط - من الخزان الى المحرك حيث الكاربوراتير الذي من
مهمته الأساسية في المحرك تغذية الوقود بالهواء بحيث يصبح معدل كتلة الهواء الداخل الى
كتلة الوقود ثابتة نسبيا وتكون القيمة عادة ١٥ : ١ .

يحدث بعد ذلك إحتراق للوقود ... ونتيجة لعملية الإحتراق تتكون مجموعة من
المركبات التي تجد طريقها بعد ذلك الى الوسط البيئي وتلوثه ... وتكون نسب هذه المركبات

اثناء الإحتراق الكامل بسيطة ومعها يكون التلوث بسيطا ... أما في حالة الإحتراق غير الكامل فترتفع النسبة وعليه ترتفع درجة التلوث ، وتكون هذه المركبات في صورة :-

- ١ - هيدروكربونات غير محترقة مثل البرافين ، الدهيدات ، بوليمرات .
- ٢ - أول وثاني أكسيد الكربون .
- ٣ - أكاسيد نيتروجينية .
- ٤ - أكاسيد كبريت .
- ٥ - مركبات رصاص .
- ٦ - بخار ماء .
- ٧ - دخان .
- ٨ - جسيمات .
- ٩ - روائح .

وتتنوع مصادر الهيدروكربونات التي تطلقها السيارة غير المزودة بأجهزة تحكم في التلوث فيكون حوالي ٦٥٪ منها تقريبا في غازات العادم (الشكمان) ، ١٥٪ بالتبخر من خزان الوقود والكاربراتير ، وحوالي ٢٠٪ من الغازات الهاربة من حول الشناير وأجزاء أخرى من المحرك .

أما أكسيد الكربون والأكاسيد النيتروجينية وأكاسيد الرصاص فتتطلق جميعها من غازات العادم .

وبعد أن تفادر هذه المركبات جسم السيارة تنطلق في الغلاف الجوى وتحدث سلسلة معقدة من التفاعلات الكيميائية الضوئية فيما بينها وتكون النتيجة تكون مركبات ثانوية تشترك فيها الأشعة فوق البنفسجية من الغلاف الجوى ولذلك تسمى بتفاعلات التلوث الكيميائى الضوئى ، ويخلص الجنول رقم (٥) التفاعلات الكيميائية الضوئية وما ينتج عنها من ملوثات ثانوية للبيئة .

أما كمية أول أكسيد الكربون المنطلقة فيرجع السبب فيها الى نسبة الهواء الى الوقود في اسطوانة الإحتراق . فإذا كان خليط الهواء الى الوقود بنسبة ثابتة ١٤ - ١ فان ناتج الإحتراق لأبسط الهيدروكربونات النقية هو ثاني أكسيد الكربون والماء ، ويعتبر الإحتراق هنا مثاليا .

بنزين + هواء نقي (اوكسيجين + نيتروجين) ———> ثاني اكسيد الكربون + ماء + نيتروجين .
أما اذا كانت هناك زيادة في الهواء عن الوقود فان ناتج الإحتراق يحتوى بالإضافة الى ذلك على كمية من الأوكسجين .

بنزين + هواء نقي (اوكسيجين + نيتروجين) ———> ثاني اكسيد الكربون + ماء + نيتروجين + اوكسيجين .

أما اذا زادت نسبة الوقود عن الهواء فان نواتج الإحتراق ستشتمل على أول اكسيد الكربون حيث لا تتوافر كمية كافية من الاوكسيجين لتكوين ثاني اكسيد الكربون وتعتمد كمية ك أ الخارجة من عوادم السيارات اعتمادا كبيرا على كمية كتلة الهواء الى كتلة الوقود .

ويعد اشتعال الوقود بواسطة شرارة البوحي تتولد حرارة عالية جدا قد تصل الى أكثر من ٢٠٠٠ درجة مئوية مما يتسبب عنه إحداث تفاعلات كيميائية غير طبيعية منها التفاعل الذى يحدث بين الأوكسيجين الجوى والنيتروجين فينتج أول اكسيد النيتروجين (ن أ) وهذا الغاز يمر من غرفة الإحتراق الى الخارج عن طريق العادم وعند ملامسته للهواء الخارجى يتحد مع كمية اخرى من الاوكسيجين ليكون ثاني اكسيد النيتروجين ثم رابع اكسيد النيتروجين (ن٢ أ٢) .

ويمكن القول بأنه من ضمن نواتج الإحتراق غير الكامل مزيج من اكسيد النيتروجين وكميات قليلة من أكاسيد الكبريت وأهمها ثاني اكسيد الكبريت (ك ب أ٢) الذى يتكون من تأكسد الكبريت الموجود مع البنزين نتيجة لعدم التنقية والتكرير الكامل للزيت الخام .

أما كمية الرصاص العالية التى تنبعث من عادم محرك البنزين فيرجع السبب فيها لإحتراق وتكسير رابع ايثيل الرصاص الذى يضاف كمحسن للوقود الى مركبات رصاص غير عضوية .

وتترسب نسبة من المركبات المخلفة على جدران وقاع غرفة الإحتراق - الا أنه نتيجة لدرجة الحرارة العالية فان نسبة كبيرة جدا منها قد تزال نتيجة لتفاعلات كيميائية مع الكلوريدات أو البروميديات التى تضاف على هيئة منظفات من ثنائي بروميد الإيثيلين ، ثنائي كلوريد الإيثيلين ونسبة قليلة جدا من الرصاص تمتصها زيوت المحرك المخلفة ، اما الجزء المتبقى فيخرج مع مجموعة الغازات الى العادم حيث تترسب كميات قليلة منه على جدران غرفة

الاحتراق وانبوبة العادم والنتيجة هي أن ما يقرب من ٢/٣ أو ٢/٤ الرصاص الأصلي الموجود في رابع ايثيل الرصاص ينطلق مع الغاز المنبعث من العادم ليدخل في الهواء الجوي. وفي إحدى التقديرات وجد أن حوالي ٢٥٠ ألف طن من الرصاص تمر سنويا الى هواء بريطانيا ككلوث سام للبيئة من إحتراق البنزين في المحركات .

أما بالنسبة للمحركات التي تعمل بالديزل (سواء) :-

فالأمر يختلف ، ويوضح الجدول رقم (٦) مقارنة بين التلوث الناتج عن سيارات البنزين والديزل ، ومن هذا الجدول يتضح أن محرك البنزين ينتج أكبر قدر من ك ا والهيدروكربونات ، أكاسيد النيتروجين والجسيمات وكمية قليلة من أكاسيد الكبريت ، أما محرك الديزل فينتج كميات أقل فيما عدا الأكاسيد الكبريتية .

وقد يبعث ذلك على الإستغراب لأن عادم محرك الديزل عادة يكون مرئيا بينما عادم محرك البنزين يكون صافيا غير مرئي . وبزيادة الحمولة في سيارة الديزل يزداد معها تكون الهباب وكميات عالية أما في سيارات البنزين فيظل العادم ثابتا تقريبا في كل الأحوال . وما الدخان الاسود الكثيف الذي ينبعث من عوادم سيارات الديزل وكميات مخيفة ومزعجة ومضايقة جدا إلا هيدروكربونات غير محترقة نتيجة لقلة نسبة الأوكسجين بدرجة كبيرة جدا بالنسبة لكمية الوقود خاصة عند بداية الحركة . وهذه الكثافة من الدخان لا تلبث أن تزول عند الحركة المستمرة للسيارة والسرعة المنتظمة حيث يأخذ معدل الهواء الى الوقود في الزيادة ، وتزود السيارات والناقلات الضخمة عادة بخزانات للهواء المضغوط على جانبي السيارة حيث تدفع منه كميات معينة وقت الحاجة الى داخل المحرك ليساعد على عملية الاحتراق عند تباطؤ حركة الناقلات في الطرقات المزدحمة الأمر الذي يؤدي الى خفض معدل الهواء وبالتالي سيؤدي الى ظهور الدخان الكثيف .

ومع كل هذا فخلاصة القول أن عادم محرك الديزل يعتبر أقل خطرا على البيئة من عادم محرك البنزين وربما يتعارض هذا الأمر مع فهم ونظرة الكثيرين .

وبحث إن السيارات التي تعمل بالبنزين تعد السبب الرئيسي لوجود ملايين الاطنان من الملوثات السالفة الذكر في الهواء الجوي سنويا كما هو واضح في الجدول رقم (٦) فقد وضعت الحكومة الأمريكية القواعد المبينة للقدر المسموح به من الملوثات الصادرة من السيارات.

فقبل عام ١٩٦٨ مثلا كانت تبعث السيارات حوالى ١٢٥٠ جزء في المليون من المواد الهيدروكربونية ، ونسبة ١٪ من أول أكسيد الكربون ، ثم انخفضت هذه النسبة الى ٦٥٠ جزء في المليون للمواد الهيدروكربونية ، ونسبة ٥٪ لتركيز أول أكسيد الكربون .

وفي الوقت الراهن لايسمح بزيادة تركيز المواد الهيدروكربونية عن ١٧٥ جزء في المليون ، ٥٪ فقط من أول اكسيد الكربون .

العوامل التي تتوقف عليها كميات الملوثات المنبعثة من السيارات :-

ان كمية ونوعية الملوثات التي تطلقها عوادم السيارات سواء التي تعمل محركاتها بالبنزين أو الديزل تتوقف على العديد من العوامل والتي يمكن إجمال أهمها فيما يلي :-

- ١ - شكل المحرك وحجمه .
- ٢ - تركيب الوقود المستخدم فيه .
- ٣ - الطريقة التي يدار فيها المحرك (تباطؤ - إسرار - سفر طويل) .
- ٤ - التضاريس البيئية المختلفة .
- ٥ - صيانة المحرك ونظافته .

فعلى سبيل المثال : تزداد نسبة ك أ والهيدروكربونات عند تخفيض السرعة أو عندما لايدور المحرك على النحو الكامل للطاقة بحيث تفقد ولا تستخدم في إدارة المحرك بكفاءة تامة لتهدى له التمجيل .

بينما تنخفض نسبة التلوث عند السرعة المقبولة والسير المنتظم في خطوط السير أثناء السفرية الطويلة ، وعلى التقيض من ذلك يزداد أول أكسيد النيتروجين والروصاص في حالة السرعة العظمى نتيجة لإرتفاع درجة الإشتعال المستمرة - أما في حالة التخفيف من السرعة فتقل النسبة .

وتلعب التضاريس دورا في زيادة التلوث فالسيارات التي تسير في السهول والأراضى المنبسطة تكون اقل تلوثا عن غيرها التي تسير في الهضاب والمرتفعات ويوضح الجدول رقم (٧) الاختلاف في مقدار التلوث الناشئ تحت الظروف الحركية المختلفة لمحرك البنزين .

جدول رقم (5)
التفاعلات الكيميائية الضوئية

الصورة الأولية	التفاعل	الملوثات الثانوية
الأكسجين الجزيئي (٢١)	ينشط إلى الأكسجين الذري (١)	
أول أكسيد الكربون	يتأكسد إلى <—	ثاني أكسيد الكربون
ثاني أكسيد النيتروجين (ن أ)	١- ينشط إلى الأكسجين (١) ويصل <— ٢- يتأكسد أول أكسيد النيتروجين إلى <—	أول أكسيد النيتروجين (ن أ) ثاني أكسيد النيتروجين (ن أ٢)
الهيدروكربونات والألدهيدات	١- تنشطر إلى مركبات عضوية حررة أساسية ٢- تكون هذه المركبات مع الأكسجين الذري - (بيروكسي أسيل) أساسية ٣- تتفاعل بيروكسي أسيل مع ثاني أكسيد النيتروجين وتتحول إلى <— ٤- تتفاعل بيروكسي أسيل الأساسية مع الأكسجين الجزيئي ٥- المركبات الأساسية الحرة مع المؤكسيدات تعطي <—	نترات بيروكسي أسيل الأوزون (٣١) كيتون - الألدهيدات - بيروكسي بنزول

جدول رقم (٦)

مقارنة التلوث الناتج عن سيارات البنزين والديزل

اسم الملوث	سيارات بنزين	سيارات ديزل
أول أكسيد الكربون	٨.٠	٠.١٢
أكسيد الكبريت	٠.١٦	٠.٢
الأكسيد النيتروجينية	٠.٢٥	٠.٨
الرماس	٠.١	—
الالهيدرات	٠.١	٠.٢
هيدروكربونات غير محترقة	٠.٢٩	٠.٢٤
النسبة المئوية	٩٧٪	٢٪

* عن نشرة حماية البيئة الصادرة في عام ١٩٧٩ في لندن

جدول رقم (٧)

التلوث الناتج تحت الظروف الحركية المختلفة لمحرك البنزين

حالة المسكون	التجهيل (الإسراع)	السرعة المنتظمة (سفرات طويلة)	التباطؤ
١:١٢	١:١٣	١:١٥	١:١٢
٥٠٠:٤٠٠	٣٠٠:٤٠٠	٣٠٠:١٠٠٠	٤٠٠:٣٠٠
٦:٤	٦:٤	٤:٦	٤:٢
٥٠:١٠	٤٠٠:١٠٠٠	٢٠٠:١٠٠٠	٥٠:١٠
١٠٠:٥٠٠	٥٠٠:٥٠	٣٠٠:٢٠٠	١٢٠٠:٤٠٠
٦:٤	٤:٢	٤:٢	٦٠:٢٠

* مقتبس عن قوانين حماية البيئة من منبعاثات العادم الصادر في لوس أنجلوس فيما بين عام ٧٢ - ١٩٧٦ .

ب - محطات القوى الكهربائية :

خاصة التي تعمل بالفحم أو البترول أو الديزل وهذه هي الأخرى تنتج كميات هائلة من الملوثات ويبلغ حجم ما تنتجه محطة كهربائية بقدرة ٧٥٠ ميجاوات حوالي ٧٥٠٠ الى ٩٥٠٠ رطلا من أكاسيد النيتروجين في كل ساعة بينما تعتمد كمية ثاني أكسيد الكبريت المنبعثة على كمية الكبريت الموجودة في الوقود المستخدم . كما وتصدر هذه المحطات كميات كبيرة من المواد الهيدروكربونية غير المحترقة وغاز أول أكسيد الكربون نتيجة لعدم الإحتراق التام للوقود .

ج - العمليات الصناعية المختلفة :

وتشمل مراكز صهر المعادن وسحبها وتشكيلها ، معامل تكرير البترول ، مصانع المواد الكيماوية ، مصانع الورق ، السكر والزجاج ، مراكز حلج القطن وغزله ونسجه ومصانع البلاستيك والمطاط .

د - مراكز التدفئة والتسخين في المنازل ، والمدارس والعيادات الصناعية والمؤسسات الكبيرة :

هـ - وسائل النقل والمواصلات :

ومنها السكك الحديدية ، السفن ، الطائرات ، الشاحنات ، الاتوبيسات (الحافلات) ، الجرارات ... كل هذه تؤدي الى تلوث الهواء بنفس نوع الملوثات التي تسببها السيارات ويعزى نسبة ٨٥٪ من تلوث المدن الى وسائل النقل ويوضح الجدول رقم (٨) مصادر المواد الملوثة للهواء وكمياتها في الولايات المتحدة .

وبالإضافة الى ذلك فان هناك مصادر أخرى لتلوث الهواء ورغم أن هذه المصادر تعتبر ذات تأثير متفولت على كمية التلوث التي تخرج منها فانها قد تؤدي الى أضرار بالغة ومن بين هذه المصادر الآتى :-

(١) تنفس الإنسان :-

لاشك ان هواء الزفير الخارج من انوف وأفواه المرضى والوزان المتناثر من عطسهم يحملان الكثير من الميكروبات التي تسبب الإصابة بالأمراض وفي قمتها أمراض الجهاز التنفسي ومنها السل (الدرن) الرئوى ، والسعال الديكى ، الدفتريا والانفلوانزا ... وغيرها ... ويكون فعل هذه الميكروبات واضحا خاصة في الأماكن الملوثة مثل الحجرات المغلقة والمناطق المزدحمة مثل المقاهى ، دور السينما ، الفصول الدراسية ، ووسائل المواصلات ،

الجمعيات التعاونية " هذا في بعض الأقطار فقط " ... الخ .

(٢) حبوب القمح والمواد الهيدروكربونية التي تنطلق من النباتات :-

من الممكن أن تسبب حساسية عند بعض الأفراد ولذلك تعد ضمن ملوثات الهواء . وقد يتعجب البعض عندما يعرف ان كمية حبوب القمح التي رسبت فوق أرض الولايات المتحدة في عام ١٩٧٠ قدرت بحوالى مليون طن .

(٣) من المجال الزراعي :-

نتيجة الأنشطة المختلفة والمتعلقة بالزراعة تكون هناك بعض الملوثات التي تتناثر في الهواء ومنها مبيدات الآفات التي تستخدم لرش النباتات ، والغبار والأتربة التي تتصاعد أثناء عمليات تسوية التربة وتقصيلها والأنشطة الزراعية المختلفة مثل حصد ودرس وتذرية بعض المحاصيل مثل القمح والشعير والأرز وغيرها .
وأيضا الدخان الذي يتصاعد نتيجة حرق بقايا بعض النباتات وجذورها في الحقول وعلى حواف الترع والقنوات .

(٤) الأتربة التي تأتي من الصحراء والبراكين ، والنيازك :-

نتيجة العواصف الشديدة التي تهب بين الحين والآخر حاملة معها حبيبات الرمل من الصحراء والغازات والأتربة التي تتصاعد عند انفجار البراكين وعند سقوط النيازك من أعالي الجو نحو الكرة الأرضية كل هذه تعتبر أيضا من ملوثات الهواء/العواصف الرملية الصحراوية التي تحدث أثناء فصل الجفاف ، وخاصة في المناطق التي لا توجد بها نباتات ، تحمل آلافا من أطنان الغبار الى الهواء ، لمسافات بعيدة قد تصل الى ٢٠٠٠ ميل بعيدا عن المصدر الأصلي . ومثال ذلك العاصفة الرملية الضخمة التي حصلت في ١٢ و ١٣ نوفمبر عام ١٩٣٣م ، والتي بدأت من الولايات المنبسطة في أمريكا ، سببت تكوين الشوج في ولايات نيوانجلاند (شمال شرقي الولايات المتحدة) حيث سقط من الغبار حوالى ٢٥ طنا على كل ميل مربع من الأرض. كذلك فإن غبار الصحارى الأفريقية تمكن من الوصول إلى جو سوريا (فى أسبانيا) . كما لوحظ ان كميات من الغبار في أعالي جبال الألب الأوروبية ، كان مصدرها الأصلي العواصف الرملية في شمال افريقيا وقد سببت تكوين شوج هناك باللون الأصفر الضارب الى الحمرة ، بالإضافة الى نزول الأمطار الدموية (الحمراء اللون) .

وهناك أنواع من العواصف الرملية معروفة في بعض البلدان ، نذكر منها :-
" الخماسين " في مصر ، و " القيلة " في ليبيا ، والغبار المتطاير من هذه العواصف يحدث فوق مساحات شاسعة ترتبط بالتيارات الهوائية المتاحة .

وتتور الخماسين عادة في الطقس الذي يميل الى البرودة ، أى في نهاية فصل الشتاء وبداية الربيع ، كالذى يحصل فوق شمال إفريقيا .

وهناك عواصف رملية مشابهة للخماسين تحصل في أسيا الصفرى وإيران والإتحاد السوفيتى ، والهند والصين وإستراليا والولايات المتحدة .

وهناك نوع آخر من العواصف الرملية يسمى الهبوب " في السودان ، وهذا النوع عادة ما يكون مصحوبا بالعواصف الرعدية أو الغيوم . وتنتمى الهبوب عادة الى الفصول الدافئة ، وخاصة في نهاية الربيع ، وأوائل الصيف . وتحدث هذه عادة في المناطق الرملية وخاصة في الهند وأسيا الصفرى وأستراليا وغرب إفريقيا .

وتتمثل النتائج السيئة للعواصف الرملية في : منع الرؤية وإتلاف الآلات والمواد ، وإحداث الشحنات الكهربائية ، مع تعرية التربة ، وإتلاف المحاصيل والزهور ، وتساقط الغبار ، وأحداث الأضرار ب حياة الانسان . . .

وبالنسبة للبراكين :-

فأحيانا تسبب الانفجارات البركانية كميات هائلة من الغبار تدفعها الى الجو ، ومن الأمثلة الشهيرة لذلك إنفجار بركان " كراكاتان " الواقع بين سومطرة وجاوا في اندونيسيا الذى حصل في ٢٦ و ٢٧ أغسطس من عام ١٨٨٢ م - قد قذف الى الجو حوالى ٤ أميال مكعبة من التراب ، بقى بعضها معلقا في الهواء مدة (ثلاث سنوات) متتالية .

أما بالنسبة للنيازك :-

فمقدار الغبار الذى يتساقط منها على سطح الكرة الأرضية مازال موقع جدال ، اذ يعتقد البعض انه يتراوح بين ١٢٥ - ٨٠٠ طن لكل يوم من أيام السنة ، أى بحود ٢٩٢ ألف طن سنويا . وقد نشر احد العلماء عام ١٩٥٦ م انه يعتقد ان كمية الغبار قد وصلت الى حوالى مليون طن سنويا .

وقد قدرت كمية الغبار التى رسبت فوق أرض الولايات المتحدة في عام ١٩٧٠ م بحوالى

٤٢ مليون طن - منها حوالي ٣١ مليوناً من أصل طبيعي ، و١١ مليون طن من حبيبات اللقاح ، أما الباقي ومقداره حوالي ١٢ مليون طن فإن مصابه ترجع الى النشاط الإنساني .
وقد أجريت قياسات عديدة لكمية الغبار المتساقط فوق الولايات المتحدة بالنسبة لكل ميل مربع شهرياً ، وتبين أن ذلك يتراوح بين ٣٣ - ٢٠٠ طن ، من مدينة الى أخرى .

(٥) تخمر المواد العضوية في العراء :-

فهناك الحيوانات الميتة والنفايات السائلة التي تلقى في الأماكن المكشوفة أو العراء وتمثل هذه النفايات بيئة صالحة لنمو وتكاثر الميكروبات والحشرات التي تحلل هذه النفايات ويتخلف من ذلك مركبات غازية بعضها سام وبعضها غير سام ، ويكون تأثيرها سيئاً اذا كانت قريبة من المناطق السكنية .

(٦) التلوث عن طريق الصلبة :-

ويتم ذلك بتسرب مادة مشعة من مصدر ما .
وتقدر ملوثات الهواء الغازية بنحو ٩٠٪ من مجموع الملوثات التي تقذف في الهواء ، أما الملوثات الصلبة والسائلة فتتمثل بنحو ١٠٪ .
ويقدر وزن ملوثات الهواء الغازية والسائلة والصلبة التي تدخل الغلاف الجوي للأرض سنوياً بنحو 3×10^{12} كيلوجرام .
ويبين الجدول رقم (٩) بعض المكونات الأساسية للهواء ونسبة ما تسببه كل الأنشطة الإنسانية والعوامل الطبيعية .

جدول رقم (٨)

مصادر المواد الملوثة للهواء في الولايات المتحدة الأمريكية
عام ١٩٦٥ م (بملايين الأطنان) *

المصدر	أول أكسيد الكربون	أكسيد الكبريت	الهيدروكربونات	أكسيد النيتروجين	الجسيمات
السيارات	٦٦	١	١٢	٦	١
الصناعة	٢	٩	٤	٢	٦
محطات القوى الكهربائية	١	١٢	١	٢	٢
أغراض السفن	٢	٣	١	١	١
التخلص من النفايات	١	١	١	١	١
الاجممع	٧٢	٣٦	١٩	١٢	١٢

جدول رقم (٩)

بعض المكونات الأساسية للهواء ونسبة ما تسببه كل من
الأنشطة الإنسانية والعوامل الطبيعية *

بعض ملوثات الهواء الأساسية التي تدخل الغلاف الجوي سنويا	من الأنشطة البشرية	من العوامل الطبيعية
ثاني أكسيد الكبريت	٧٠٪ (الاحتراق)	٣٠٪
أول أكسيد الكربون	٦٠٪ (السيارات)	٤٠٪
ثاني أكسيد الكربون	٢٠٪	٨٠٪
أكاسيد النيتروجين	٥٪	٩٥٪
الغبار والدخان	٢٠٪	٨٠٪
الأمونيا	٤٠٪	٦٠٪
ثاني كبريتيد الهيدروجين	٥٠٪	٥٠٪

* مجموعة أبحاث النظافة في إطار حماية البيئة (القاهرة ٢١ - ٢٦ سبتمبر ١٩٨٦)

الأضرار الناتجة عن تلوث الهواء الآثار الناتجة عن التلوثات الكيميائية :

أولاً : الغازات :-

سنناقش هنا المركبات الغازية الأكثر شيوعاً التي تلوث الهواء وتأثيراتها على الكائنات الحية بوجه عام والمناخ .

(١) أول أكسيد الكربون (ك أ) :-

غاز عديم اللون والرائحة ، غير نفاذ ، مصدره إما أن يكون منزلي أو غير منزلي أو من مصادر صناعية - وتشمل مصادره المنزلية الآتي :

- * التسرب من أنابيب البيوتان (البوتاجاز) وكذلك الأجهزة خاصة عندما تقل نسبة الأوكسجين أثناء الاشتعال .
- * عدم الاشتعال التام لمواقد الكيروسين خاصة في الأماكن المحيطة مثل حجرات النوم أو الحمام كأن يستخدم البعض مدفأة تعمل بالكيروسين ، أو تستخدم ربة البيت موقد يعمل بالكيروسين لتسخين المياه في الحمام لفترة طويلة .
- * عدم الاحتراق التام للفحم : وذلك عند استخدامه للتدفئة خاصة في الأماكن المغلقة المحيطة مثل حجرات النوم ، وفي هذه الحالة يتأكسد الكربون جزئياً إلى أول أكسيد الكربون بدلاً من الأكسدة الكاملة إلى ك أ .

وتشمل المصادر غير المنزلية على الآتي :-

عادم السيارات :- عند ترك موتور السيارة يعمل لفترة طويلة في مكان محدود قليل التهوية مثل الجراج فإن كمية ك أ سترتفع في حين الجراج مؤدية إلى استمرار سمية . وتقول الإحصائيات الحديثة أن مجموع ما تطلقه ١٠٠٠ سيارة متحركة في اليوم يقدر بحوالي ٣٠٢ طن من غاز أول أكسيد الكربون ، ٢٠٠ كيلو جرام من الغازات الأخرى ، وقد قدرت نسبة ما تضيفه حركة السيارات من ك أ إلى الهواء ما معدله ٦٣٪ مقارنة بمسببات التلوث الأخرى .
وبالنسبة للمصادر الصناعية فإن ك أ يعتبر من النواتج الثانوية لصناعة الحديد والصلب .

ويعتبر غاز ك أ من الغازات السامة حيث إنه يمنع تأكسج الدم أي يمنع تحمله

بالأكسجين - ويتحد الغاز بمادة هيموجلوبين الدم مكونا كربوكسى هيموجلوبين - وقد يستفرب البعض حينما يعلم أن قابلية الهيموجلوبين لإتحاده بأول أكسيد الكربون تصل الى ٢١٠ مرة قد ميوله للإتحاد بالأكسجين - ولذلك فإنه يؤثر بدرجة كبيرة على قوة حمل الدم للأكسجين لأن كمية الهيموجلوبين التى لها القدرة على الإتحاد بالأكسجين ستقل أو ربما تتعدم وهذا بدوره له تأثيره السيئ على خلايا الجسم ، فمثلا تبدأ وظيفة الجهاز العصبى في الإضطراب عندما يصل تركيز مادة الكربوكسى هيموجلوبين في الدم ٢ - ٥ ٪ وتحدث هذه النسبة من التركيز عندما تكون نسبة غاز ك أ في الهواء المستنشق " هواء الشهيق " ٣٠ جزء في المليون ومن المعلوم أن تركيز الغاز نتيجة المواصلات الكثيفة يتراوح بين ٥٠ - ١٠٠ جزء في المليون ، بينما معدل تركيزه نتيجة التسخين يبلغ ٤٠٠ جزء في المليون .

وتتوقف اعراض التسمم بغاز ك أ على نسبة الهيموجلوبين المرتبطة بالغاز وعامة

تشتمل الأعراض على الآتى :-

حجوث إضطرابات نفسحركية - صداع - دوران - كسل وخمول - غثيان - هلثين في الأذن - خفقان في القلب وضيق في الصدر مع صعوبة في التنفس - ولا ننسى ان التعرض المستمر لجرعات بسيطة من الغاز يؤدى الى تلف الخلايا العصبية بالمخ - وقد يصاحب ذلك إضطرابات وتغيرات ذهنية وفي بعض الحالات تظهر أنواع من الشلل الهزاز . وقد اثبتت الدراسات الحديثة ان إستنشاق السيدات الحوامل لغازك أ قد يؤدى الى إضطراب في النمو العام وكذلك النمو العقلى للجنين .

(٢) غاز أكسيد الكبريت (ك ب أ) :-

ينشأ هذا الغاز من مصادر طبيعية من أهمها تحلل النفايات والمجموعات الخضرية والمواد العضوية في المسطحات المائية الراكدة (المغلقة) مثل البرك والمستنقعات وينطلق حوالى ٨٠٪ من جزيئات ك ب أ الموجودة في الجو في أى وقت على هيئة كبريتيد الهيدروجين الذى يتحول بعد ذلك الى ك ب أ . وما ينطلق كثنائى اكسيد الكبريت في العالم من صنع الإنسان أو مصادر طبيعية لايعتو ٢٠٪ ومن المقدّر ان ٨٠٪ منها أو ١٦٪ من الإجمالى الموجود في الهواء إنما ينتج من حرق الوقود المحتوى على كبريت ، وتنتج اغلب الكميات الباقية من

صهر وإستخلاص الفلزات غير الحديدية وتكرير البترول وإنتاج عجائن الأخشاب . وعموما تشكل كمية كب أب المنبعثة من محطات القوى نسبة ٥٠٪ من كمية هذا الغاز الموجودة في الهواء

ويسبب هذا الغاز إثارة للخلايا الجلدية المبطنة للقناة التنفسية مؤديا الى إحتقان في الأنف وإفرازات غزيرة " مثلما يحدث أثناء شم الفرد لرائحة البصل " واضطرابات في عملية التنفس ، ويسبب أيضا سعال شديد - والتهابات الحنجرة وإثارة العين مع تهيج الغدد الدمعية وإدماخ العين بفرازة والإصابة بصداخ ويجب ألا ننسى أن التلوث الشديد بثاني أكسيد الكبريت قد يؤدي الى الوفاة وتكمن خطورة ثاني أكسيد الكبريت في خاصيته الكيميائية وهي تحوله الى حامض الكبريتيك في وجود نسبة من الماء ، وهذا الحامض يعتبر أشد خطرا من الغاز نفسه إذ يتسبب عنه تقرحات في الأجزاء المكشوفة من الجسم ، ومع حدوث التهابات في العين والأنف حيث يتآكل الغشاء المخاطي المبطن لها وتتآكل معه الشعيرات التنفسية .

وتقول الدراسات أن الحدود العظمى التي يسمح بها لتركيز الغاز تتراوح بين ٣ - ١٠ جزء في المليون ، ويتوقف ذلك على زمن التعرض . ويرجع السبب في تآكل أقمشة الستائر والأحجار والمصنوعات المعدنية في المدن بسرعة أكثر منها في الريف الى إرتفاع نسبة أكاسيد الكبريت في الهواء .

كما أن هذا السبب يجعل سكان المدن أكثر تعرضا للنزلات الشعبية عن سكان المناطق الريفية لأن أكاسيد الكبريت كما أشرنا تتلف أغشية الرئتين . وتقول الإحصائيات أن خمسة ملايين طن من حور الكبريت المختلفة تلوث الهواء فوق بريطانيا سنويا ، ومما يزيد الأمر سوء ان هذه الكمية في النهاية تجرفها الأمطار نحو القرية والأنهار والبحار مؤدية الى تلوثها .

وهناك من النكبات المسجلة تاريخيا نتيجة التلوث الشديد بغاز كب أب والضبباب الكثيف والتي حلت ببعض عواصم العالم المتقدمة صناعيا ، ومن أفضح هذه النكبات تلك التي حدثت في لندن .

ففي ديسمبر عام ١٩٥٢ م مات مايريو على ٤٠٠٠ شخص نتيجة التسمم بغاز كب أب ، فقد إرتفعت نسبة هذا الغاز في الهواء في الفترة ما بين ٥ - ٩ ديسمبر ارتفاعا ملحوظا ومما زاد الطين بله أن الظروف المناخية في تلك الآونة كانت سيئة فقد كانت الرياح ساكنة ، وكانت هناك إنبلاجات حرارية ملحوظة بمعنى أن الهواء الساخن في طبقات الهواء

العليا يمنع الهواء البارد القريب من الأرض من الإرتفاع ، وهذا بدوره أدى الى تقييد جزيئات الغاز وعدم تشتتها في الفضاء وبذلك إزداد تركيزها في المستويات القريبة من سطح الأرض - منطقة القلاف الحبيوى (البيوسفير) - وبناء عليه بدأ الكثير من الأفراد يموتون أثر الإصابة بالتهابات حادة في القصبة الهوائية ، التهابات رئوية ، واضطرابات تنفسية أخرى ، والأمراض القلبية .

وفي عام ١٩٥٦ م تكرر نفس الحادث في لندن ومات حوالى ١٠٠٠ شخص بنفس السبب . ولم تكن كارثتا لندن أولى الكوارث فقد سبقتهما وتلتهما كوارث مماثلة في أقطار أخرى من العالم . ففي " وادى ميوز " في بلجيكا عام ١٩٢٠ تسبب الضبخن " دخان ممزوج بالضباب " في وفاة ٦٠ شخصا في ديسمبر من ذلك العام الى جانب إصابة عدد كبير بالأمراض نتيجة لتركيز ثانى أكسيد الكبريت في الهواء قرب مدينة " سبرنج " . وفي ولاية بنسلفانيا بالولايات المتحدة وبالتحديد في مدينة " دونورا " توفى عشرون شخصا في خريف ١٩٤٨ م أثر تلوث الهواء بمصنع الفولاذ الموجود في المنطقة وقد أصيب نصف سكان المنطقة تقريبا بأمراض خطيرة . وفي نيويورك توفى مائتا شخص عام ١٩٦٣ م بسبب الضبخن ، كما توفى مائة وستون آخرون عام ١٩٦٨ م بنفس السبب . وفي " سيفيرز " بإيطاليا في عام ١٩٧٦ م أدى إنفجار مصنع للمواد الكيماوية الى إنطلاق كمية هائلة من الدايكسين السام الذى تسبب في موت وتسمم الكثيرين . ولإنفجار خزان ضخم للغاز الطبيعى السيل في المكسيك عام ١٩٨٤ م كانت له نفس النتيجة .

وتشكو الآن بعض البلدان ومنها السويد من تزايد نسبة كـ ب^٦ في هوائهم رغم أن مصانعهم تكاد لاتلفظه فهو يأتى اليهم من الدول المجاورة مع الرياح خاصة من المانيا . وربما لن تكون هناك شكوى من سكان السويد في القريب العاجل حيث ان المانيا قد بدأت منذ فترة في إستخدام مرشحات ومصافى خاصة تثبت على رؤوس مداخن المصانع ومصادر إنطلاق كـ ب^٦ الى الهواء . وقد قلت نسبة هذا الغاز بدرجة كبيرة في هوائها .

ومن الآثار السيئة لغاز كـ ب^٦ أيضا أنه في الطقس البليل (تشبع الهواء بنسبة عالية من بخار الماء) فان الغاز يتفاعل مع جزيئات الماء ويكون حامض الكبريتوز ينهم كـ ب^٦ أم أو الكبريتيك ينهم كـ ب^٦ .

وتسبب هذه الأحماض امراضا خطيرة للجهاز التنفسي وايضا تسبب ما يسمى بالأمطار الحمضية - اذ أنه مع تشبع الهواء بدقائق تلك الأحماض ثم صعود الهواء الى طبقات الجو العليا والإمتزاج مع السحب الأخرى والتي ربما تتساقط منها الأمطار على مكان التلوث ذاته أو قد تتحرك السحب المشبعة بتلك الأحماض لتسقط أمطارا في أماكن أخرى بعيدة عن منطقة التلوث ... وهذا النوع من الأمطار يكون حامضيا ... وتزداد درجة حموضيته تدريجيا بزيادة نسبة كب اله المتصاعدة خاصة من المناطق الصناعية واشتراك اكاسيد أخرى مثل الأكاسيد النيتروجينية والتي عند تفاعلها مع قطرات المطر تكون حمض النيتريك ، والأكاسيد الكربونية التي تكون حمض الكربونيك .

وتسبب حمضيات مياه الأمطار اضرارا كثيرة للنباتات بانواعها ، وللثروة أيضا . وعند وصول هذا النوع من مياه الأمطار الى المجارى المائية فانه يؤثر على خصوبة وحيوية الأسماك التي تعيش فيها . أى أنه يسبب شيئا من العقم عند الأسماك ... كما يتسبب في قتل الصغار منها .. مما يؤدي الى خسارة إقتصادية كبيرة ... كما أنه له تأثيره الضار على الكائنات الأخرى الدقيقة الموجودة في الماء والتي تلعب دورا كبيرا في عملية حفظ التوازن البيئي ومنها الهائمات " البلانكتون " الحيوانية والنباتية .

ويؤدي هذا النوع من الأمطار الى قصور في نمو أشجار الغابات كما هو ملحوظ في كثير من البلاد الأوروبية الصناعية - كما يؤدي الى تلف وحرق الأوراق وتدمير مادة الكلور وفيل مما يؤدي الى قلة إنتاجية المحاصيل .

ولا ننسى انه بزيادة حمضية التربة فان ذلك يكون له تأثير ضار على نمو البادرات فقد يحد من نموها أو يتسبب في حرقها ، وبهذا الصدد أوردت التقارير بعضا من أمدح الأضرار التي لوحظت في وسط أوروبا ، والتي تتلقى في الوقت الحاضر ما يربو على جرام من الكبريت على كل متر مربع من الأرض سنويا ، أو مما يزيد خمس مرات على الأقل عن المعدل الطبيعي ولم تكن هناك أدلة تذكر على تضرر الأشجار في أوروبا في عام ١٩٧٠ . أما في عام ١٩٨٢ فقد تحدثت جمهورية ألمانيا الاتحادية عن تضرر الأوراق بصورة ملحوظة في عينات من أحرارها على الصعيد القومي ، وذلك بنسبة بلغت ٣٤٪ في عام ١٩٨٢ ، وازدادت الى ٥٠٪ في عام ١٩٨٥ . وقدرت نسبة كب أ المنبعثة في جو ألمانيا بثلاثة ملايين طن في العام ...

وبالطبع تحمل الرياح هذه الكمية أو جزء كبيراً منها على الأقل إلى الدول المجاورة وتسقط مع الأمطار لتفسد التربة والمياه وكذلك الغابات . وحديثاً بدأت نسبة كب أقل تقل بدرجة كبيرة حتى أن ما يقرب من ٧٠٪ من تلك الكمية السابقة قد اختفى ويرجع ذلك إلى استخدام مرشحات ومضافى معينة تثبت فوق رؤوس مداخن المصانع ومصادر الإحتراق المختلفة .

وتحدثت السويد عن وقوع أضرار طفيفة إلى معتدلة في ٢٠٪ من أحرارها ، كما تثير التقارير المختلفة من البلدان الأخرى في أوروبا الشرقية والغربية قلقاً بالغاً . وحتى الآن فإن ما يقدر بـ ١٤٪ من جميع اراضى الاحراج الأوروبية قد أصابها الضرر .

كما أن هناك تقارير أخرى عديدة تبين أن التربة في مناطق من أوروبا أخذت تصاب بالحموضة في جميع الطبقات التى تتخللها جنود الأشجار ، ويرجع السبب الى بعض عناصر تلوث الهواء وعلى قمته الأكاسيد الكبريتية والنيتروجينية والكربونية التى هى السبب في تكوين الأمطار الحمضية .

ويبدو أن الضرر الذى يلحق بالجنود ، والضرر الذى يلحق بالأوراق يتفاعلان فيما بينهما ليؤثرا في قدرة الأشجار ، سواء على إمتصاص الماء من التربة ، أو الإحتفاظ به في الأوراق بحيث تصبح عرضة بصفة خاصة لفترات الجفاف وغيرها من الضغوط الأخرى . ولعل أوروبا تعيش تحولاً هائلاً نحو تهمض لاربعة فيه ، ويمكن أن تكون تكاليف علاج هذا التهمض بعيدة عن متناول إقتصادياتها .

وبدأت تلوح في الأفق دلائل على التهمض محليا في اليابان ، وكذلك في بلدان آسيا وأفريقيا وأمريكا اللاتينية حديثة التصنيع . وتبدو الصين وجمهورية كوريا عرضة للخطر بصفة خاصة ، وكذلك البرازيل وكولومبيا والإكوادور وفنزويلا . ويرجع السبب في هذا التهمض الى أن البيئة قد تكون مشحونة بالكبريت والنيتروجين في هذه المناطق .

وعامة فإن أى نبات يتعرض للكبريت الجوى فإنه لابد أن يصاب بضرر ما أو يموت بالكامل . . ونلاحظ ظاهرة إحتراق النباتات دائماً ما تحدث أثناء الطقس الممضب " أثناء الضباب أو الشبورة " والمفعم بغاز كب أم ، الأكاسيد النيتروجينية والكبريتية ، أثناء زخات المطر الخفيفة ، أو أحيانا أثناء إرتفاع الرطوبة النسبية المصحوبة بإرتفاع في درجة الحرارة - ويلاحظ ذلك جليا في نبات البرسيم ، الذرة ، القمح ، وكثير من الخضروات الورقية مثل

السبانخ والخس والجرجير - إذ أن اللون الأخضر الشديد لأوراق هذه النباتات يبدأ في التحول الى لون مائل للإحمرار أو البنى في مناطق معينة على سطح الورقة كما تؤدي الأمطار الحمضية الى تآكل المنشآت والآثار المعمارية ، وإتلاف ما بها من زخارف وأيضا تدمير الكبارى... وإتلاف المعادن .

وفي بحيرة "أونتاريو" بكندا... تلك البحيرة التى تعتبر من اكبر بحيرات العالم وأغناها بالثروة السمكية... أصبح الصيد فيها الآن غير ممكن لأن أسماكها أصبحت ملوثة بالكبريت نتيجة الأمطار الحمضية . فعلى الحدود بين كندا وأمريكا وقي المناطق القريبة من الحدود مثل ولاية "أوهايو" وغيرها أقامت الولايات المتحدة عددا من محطات الطاقة التى تعمل بإحتراق الفحم... ومن ثأنى أكسيد الكبريت والغازات الكربونية والنيتروجينية الناتجة عن هذه المحطات تتشبع السحب وهى في طريقها الى كندا... وما أن تقع في المنخفضات الجوية الكندية ، حتى تسقط الأمطار... وتحدث نسبة من التسعم في الأجواء والتربة والقنوات المائية... خاصة في مقاطعتى "كويك" و "أونتاريو" فتقتل الزرع والأسماك .

وبشأن هذه المشكلة البيئية عقد إجتماع خصيصا بين الرئيس الأمريكى السابق رونالد ريجان ورئيس الوزراء الكندى "ملرونى" لبحث المشكلة والأضرار الجسيمة الناتجة عنها... وقرر الرئيس ريجان قبل تولى الرئيس المنتخب جورج بوش الرئاسة إعتماد ٢٥ مليار دولار في الميزانية الأمريكية لإجراء الأبحاث العلمية الكفيلة بالقضاء على هذه المشكلة .

وفيما يختص بالتكلفة الإقتصادية للسيطرة على تلوث الهواء ببعض الأكاسيد فقد أشارت التقديرات في شرق الولايات المتحدة الى أن تخفيض المتبقى من إنبعاث ثأنى أكسيد الكبريت من المصادر القائمة بمقدار النصف سيكلف خمسة مليارات دولار سنويا ، الأمر الذى من شأنه أن يرفع أجور الكهرباء الحالية بنسبة ٢ الى ٣٪ . وإذا ما أخذت أكاسيد النيتروجين في الحسبان فإن التكاليف الإضافية قد تصل الى ستة مليارات دولار في السنة . ويقدر أن الضرر الذى يلحق بالمعادن نتيجة التآكل وحده يكلف سبعة مليارات دولار سنويا في سبع عشرة ولاية في شرق الولايات المتحدة . كان ذلك في عام ١٩٨٠ . وحديثا قدرت تكلفة الحد من أكاسيد الكبريت في الولايات المتحدة فقط بحوالى ١٠٠ بليون دولار .

إن تقديرات التكاليف السنوية لضمان إنخفاض بنسبة ٥٥ الى ٦٥٪ من المتبقى من

كميات الكبريت المنبعثة من بلدان المجموعة الاقتصادية الأوروبية خلال الفترة الواقعة بين ١٩٨٠ و ٢٠٠٠ ، تتراوح من ٤ إلى ٧ مليارات دولار (دولار ١٩٨٢) سنويا .

وإن كلفة إجراءات الرقابة على المراحل الثابتة لتخفيض مستويات النيتروجين بنسبة ١٠٪ فقط سنويا بحلول عام ٢٠٠٠ تتراوح ما بين ١٠٠ و ٤٠٠ ألف دولار (دولار ١٩٨٢) . ويمكن تحويل هذه الأرقام إلى زيادة بنسبة حوالي ٦٪ مرة واحدة في سعر الطاقة الكهربائية للمستهلك . وتقدر الدراسات تكاليف الأضرار بسبب فقدان المواد والأسماك وحدها في حدود ثلاثة مليارات دولار سنويا . في حين تقدر الأضرار التي تلحق بالمحاصيل والاحراج والصحة بما يزيد على عشرة مليارات دولار سنويا .

وتشير الدراسات المختبر اليابانية إلى أن تلوث الهواء والمطر الحامض يمكن أن يقللا من بعض إنتاج محصولي الحنطة والأرز بنسبة ربما تصل إلى ٣٠٪ .

(٣) الأكاسيد النيتروجينية وظاهرة الضيخ "البخاخ الكيميوي"

من أهم المركبات النيتروجينية الموجودة في المجال الجوي :-

أول وثاني أكسيد النيتروجين ، أكسيد النيتروز ، والأمونيا ، وتتشأ هذه المركبات الغازية من مصدرين أساسيين هما :

أ - الفعل البيولوجي والتحلل العضوي الذي يتم في التربة والبحار والمحيطات :-

فعلى سبيل المثال تعتبر التربة المصدر الرئيسي لأكسيد النيتروز (ن_٢ أ) الذي ينتشر

في الهواء ، ولقد وجد أن نسبة كبيرة من هذا الأكسيد تنطلق من التربة نتيجة لعملية نزع مجموعة النتترات (ن_٣ أ) أو عكس النيتره أو عكس التآزت بفعل البكتريا اللاهوائية مثل :

"كروماتوباكتيريوم" أو "سيديموناس" .

ن يدع + ن_٣ أ —————> ن_٢ أ ، ن_٢

كما تعتبر التربة مصدرا رئيسيا للأمونيا الموجودة في الهواء والتي تنتج عن عملية نزع مجموعة الأمين (ن يد ٢) من المواد العضوية وإختزال ن_٢ أ ، ن_٣ أ (الإختزال اكتساب الكترولونات) . كما أن أول أكسيد النيتروجين يمكن أن يتحول بوجود الضوء إلى ثاني أكسيد النيتروجين .

ب - المصادر الناتجة عن فعل الإنسان :-

وتتضمن وسائل المواصلات المختلفة ، عمليات حرق الوقود بأنواعه ، محطات القوى الكهربائية ، القوى الصناعية ، ومراكز التفتت والتسخين في المؤسسات والمنازل والغازات المنبعثة من الطائرات ، وللملم فإن كل طائرة مهما كانت صغيرة تحرق كمية هائلة من الوقود تصل الى آلاف اللترات قبل وعند لحظة الإقلاع . وبالنسبة للطائرات : فإن المناطق القريبة من المطارات تكون دائماً عرضة للتلوث المتزايد من الأكاسيد النيتروجينية وغيرها ، وذلك يراعى عند التخطيط أن تكون المطارات بعيدة بدرجة كبيرة عن المناطق السكنية حتى لا تكون الأخيرة عرضة للتلوث هذا بالإضافة الى التلوث الناجم عن الإفراط في استخدام الأسمدة النيتروجينية حيث ينتج من تفاعل هذه الأسمدة الكثير من الأكاسيد والمركبات النيتروجينية الضارة . وتبلغ الحدود العظمى التي يسمح بها لتركيز الأكاسيد النيتروجينية ٣ - ١٠ جزء في المليون .

ظاهرة الضبخن الكيموضوئي :-

يعتبر أكسيد النيتروجين من أهم المركبات النيتروجينية الملوثة للهواء ويلعب هذا الأكسيد الدور الرئيسي في حدوث ظاهرة الضبخن الكيموضوئي حيث إن التفاعل الأولى لبداءة حدوث هذه الظاهرة هو الإختزال الضوئي لثاني أكسيد النيتروجين ن أ^٢ وذلك بفعل الأشعة فوق

البنفسجية (U.V) الى اول أكسيد النيتروجين وأوكسجين ذرى .



ويلى ذلك مجموعة من التفاعلات فى :-

تفاعل الأوكسجين النشط مع الأوكسجين الجوى مكونا الأوزون .



ومن الممكن لغاز الأوزون أن ينتشر من الطبقة ما بعد البيوسفير (المجال الحيوى) وتسمى "استراتوسفير" والتي يوجد بها الأوزون بصورة طبيعية الى طبقة البيوسفير ويتفاعل الأوزون بصرف النظر عن مصدره مع أول أكسيد النيتروجين (ن أ) مكونا ثاني أكسيد النيتروجين (ن أ^٢) ، وأوكسجين (أ) . وبذلك يستقر التفاعل وتخلق الدائرة .



وأحيانا في وجود ضوء الشمس فان الأوكسجين الذرى الناتج من الإختزال الكيموسوى لثانى أكسيد النيتروجين يتفاعل مع مجموعة من المركبات الهيدروكربونية مثل الميثان والايثان ، . . . وغيرها والتي تتكون نتيجة لإحتراق أنواع الوقود المختلفة أو قد تخرج مباشرة من بعض أنواع النباتات لتكون شقوقا (مجموعات) تفاعلية نشطة وقد تنتج اثر عمليات التعفن التي تحدث في كثير من البرك والمستنقعات ، وتدخل هذه الشقوق النشطة في سلسلة من التفاعلات لتكون شقوقا كثيرة أخرى والتي تتحد مع الأوكسجين ، والهيدروكربونات، ثانى اكسيد النيتروجين - ونتيجة لذلك يتم تكوين مجموعة من الملوثات الثانوية مثل الفورمالدهيد ، الالدهيدات ، الاوزون ، وبنترات البيروكسى استيل (PAN) - ووجود الأخيرة فى الهواء ولو بنسبة طفيفة يؤدى الى تلف ملحوظ للمحاصيل الزراعية كما يسبب أيضا اثارا وتهيج للأنف والعين .

وبالطبع فوجود تلك المركبات السالفة الذكر في الهواء فانها تلوثه وفي حالة حدوث إنقلابات حرارية فانها تؤدى الى اصطلياد ملوثات أخرى وتمنع تشتتها في طبقات الجو العليا وبذلك ترفع من تركيزها في طبقة الهواء القريبة من سطح الأرض وتكون في مجموعها ما يسمى الضبخن الكيموسوى .

وهناك من الاماكن المختلفة في العالم خاصة الصناعية منها والتي حدثت بها هذه الظاهرة وكان لها تأثيرات سيئة للغاية ، ومن هذه الاماكن كاليفورنيا بالولايات المتحدة الأمريكية ، واليابان وبعض الاماكن في أوروبا ، وكانت حابة كاليفورنيا من أسوأ الحالات المسجلة .

والعلم فان ظاهرة الضبخن الكيموسوى لا يقتصر حدوثها على منطقة محدودة بل من الممكن أن تحدث في أى مكان من العالم تتوافر فيه آلات كثيرة تستخدم البترول كمصدر للطاقة، تحدث فيه إنقلابات حرارية وبه شمس ساطعة .

أضرار اكسيد النيتروجين والملوثات الثانوية :-

يعتبر غاز ثاني اكسيد النيتروجين من الغازات النفاذة ، ذلون مائل للبنى ، ويسبب تهيج للعين والأنف ، كما يؤدى الى إضطرابات رئوية وصعوبة في التنفس ، وقد اشارت الأبحاث الحديثة في عام ١٩٩٠ أن الاكاسيد النيتروجينية بوجه عام يمكنها ان تزيد من قابلية

الإصابة بالأمراض الفيروسية مثل الانفلونزا وغيرها . ويشبه غاز ثاني أكسيد النيتروجين غاز ثاني أكسيد الكبريت في الخاصية الكيميائية وهي الذوبان في الماء لتكوين أحماض .

وإذ لك عندما يصل غاز ن₂ إلى القناة التنفسية فإنه يذوب في الأغشية المخاطية

المبطنة لها مكونا حامض النيتروز ثم حامض النيتريك الذي يفتك بالغشاء المخاطي بدما من الأنف حتى الرئة - وعندما يكون الحامض بوفرة فإنه يدمر الأنسجة أسفل الغشاء المخاطي والشعيرات الدموية المغذية لها مما يؤدي إلى حدوث تقرحات ونزيف دموي حاد .

وغالبا ما يدخل هذا الأكسيد في صناعة قنابل الدخان لتشتيت التجمعات البشرية وقض المظاهرات . ونسمع ونشاهد كل يوم قنابل الدخان التي تستعملها إسرائيل لقمع حركة الإنتفاضة في الأراضي المحتلة ، حيث من المعتقد انه لم تشهد أى منطقة في العالم هذا الكم الهائل من القنابل المسيلة للدموع مثل أرض فلسطين .

ومن الملوثات الثانوية يأتي غاز الأوزون :-

ويعد الأوزون أحد الملوثات التي ترتبط ارتباطا وثيقا بالملوثات التي تنتج من عادم السيارات ، ويوجد الأوزون بصورة طبيعية في طبقات الجو العليا ، ويلعب دورا هاما في حماية الكرة الأرضية من الأشعة فوق البنفسجية .

ولا يتكون الغاز في الهواء بصورة طبيعية بل ينتج من التفاعلات الكيميائية بسبب امتصاص ثاني أكسيد النيتروجين في الهواء لأشعة الشمس ، وهذا يفسر ارتفاع التركيز في ساعات النهار ويختفي الغاز في الليل نتيجة التفاعل مع التربة والنباتات . . وتنشأ حالة من التوازن بين التفاعل الذي يؤدي إلى زيادة تركيز الغاز والتفاعلات التي تؤدي إلى إختفائه. وتؤدي التفاعلات التي تتم بين المركبات الهيدروكربونية وثاني أكسيد النيتروجين في ضوء الشمس إلى زيادة تركيز الغاز ، وتستغرق عملية تكوين الأوزون بعض الوقت مما يجعل التلوث بالغاز محسوسا على مسافات من المناطق الصناعية أو المدن .

وتؤدي إستخدام مصابيح الأشعة فوق البنفسجية وأجهزة الترسيب الكهربائي إلى التلوث بالأوزون في بيئة العمل . أما النشاط المنزلي الذي يؤدي إلى تصاعد أول أكسيد النيتروجين فسوف يؤدي إلى التفاعل مع الأوزون والتقليل من تركيزه .

ويلاحظ تفاوت كبير في تركيز الأوزون والمواد المؤكسدة بشكل عام تبعا للفصول

والساعات من اليوم ، وهى أمور ترجع الى الملوثات التى يتكون منها والعوامل الجوية المسببة لإنقال وتشتيت الملوثات ويلاحظ إرتفاع التركيز حول الظهر في المدن وأن لوحظ إرتفاعا كبيرة في فترات الصباح وبعد الظهر في بعض الضواحي السكنية .

وفى داخل المنازل يلاحظ إنخفاض نسبى في تركيز الأوزون نظرا لتفاعله مع الأشياء التى تتواجد داخلها وتراوح الحدود المسموحة لتركيز الأوزون بين ٥٠ - ١٠ جزء بالمليون .

وتؤدى التركيزات القليلة من الأوزون الى تهيج الأغشية المخاطية المبطنة للأنف والحلق والزور ، ويتسبب ذلك في حدوث سعال . بينما تؤدى التركيزات العالية منه الى جفاف الحلق ، صداع ، وصعوبة في التنفس والتهاب القصبة الهوائية ، واحتباس الهواء في الرئة (ايمفيزيما) كما يقلل الأوزون من مقاومة الجسم لنزلات البرد والإصابة بالالتهاب الرئوى .

وعما يجدر الإشارة اليه أن الأفراد الذين يعانون من أمراض تنفسية كالآزمات الصدرية (الربو) وغيرها منذ الطفولة قد يزداد حالهم سوءا عند تعرضهم لتركيزات قليلة من الأوزون ، هذا بالنسبة للإنسان - أما بالنسبة للنبات فان كلا من الأوزون ، وندرات البير أوكسى أسينيل (PAN) ، اكسيد النيتروجين تؤدى الى أضرار كبيرة لكثير من النباتات ، حيث أنها تدمر خلايا الأوراق ، ومادة الكلوروبلاست التى تحتوى على مادة الكلوروفيل الهامة جدا لعملية التمثيل الضوئى في النبات والتى عن طريقها يصنع النبات ما يحتاجه من غذاء .

وإذا ما تعرضت أشجار الفاكهة خاصة الخوخ ، والمشمش ، السفرجل والموالح (البرتقال واليوسفى) ، والعنب لـ ١٥٪ من المليجرام من الأكاسيد النيتروجينية والأوزون لفترة من الوقت فانها تصاب ببقع بيضاء ورمادية وسوداء تبعا لفترة التعرض ، وتبدأ حواف الأوراق والأفرع الضعيفة خاصة حديثة النمو في الإلتفاف والالتواء .

كما تؤدى تلك الغازات الى عدم إزهار تلك النباتات مما يتسبب في كساد إقتصادى كبير .

كما أن نباتات الطبايق تعتبر من النباتات الحساسة الأكثر تأثرا من غيرها بسبب التعرض للأوزون .

(٤) أبخرة الرصاص :-

مركبات هذا العنصر تمس كل فرد في المجتمع لأن الغالبية منها يخرج من عادم السيارات وينتشر في الهواء الذى نستنشقه .

ولا يمكن للإنسان أن يستغنى عن الهواء ولو لدقائق قليلة - كما أنه لا يمكن أن يستغنى عن وسائل المواصلات ، وسنتناول الموضوع هنا بشيء من التفصيل :-

كيف يأتي الرصاص الى المجال الجوي ؟

يأتي الرصاص من المناجم ، عمليات صهر الرصاص ، تكرير البترول ، الكثير من البويات والدهانات ، واصباغ الشعر ، بعض مساحيق التجميل والكحلة والبخور ، السباتك ، مبيدات الآفات ، عمليات حرق القمامة الصلبة ، عمليات تصنيع مركبات الالكيل الرصاصية ، عمليات نقل الجازولين (البنزين) ، زيوت التشحيم ، وحرق القمح والجازولين المضاف اليه مركبات الرصاص .

ومن هذه المصادر المتعددة يمثل إحتراق البنزين المصدر الرئيسى للرصاص في المجال الجوى حيث يمثل هذا المصدر بمفرده حوالى ٩٤٪ من نسبة الرصاص المنبعثة للهواء الجوى .

منذ عام ١٩٢٢ يضاف الى معظم انواع الجازولين مركبات الالكيل الرصاصية وأهمها رابع ميثيل ورايع إيثيل الرصاص - والفرض من اضافتها انها تقلل أو تمنع الضبط أو الفرقة الناتجة عن إحتراق الوقود داخل محرك السيارة ، وتزيد من كفاءة إشتعال الجازولين ، إذ تعمل هذه المركبات على رفع الرقم الأوكتينى للجازولين ، ويتراوح الرقم الأوكتينى لمعظم الجازولين الموجود في العالم فيما بين ٩٠ - ٩٨ .

ويعتبر الرقم الأوكتينى المؤشر العلمى لإمكان حدوث أو عدم حدوث الضبط (الفرقة) عند إحتراق الجازولين .

وبالطبع فان الجازولين منخفض الأوكتين يتطلب محركات ذات تصميم خاص تختلف عن التى يتطلبها الجازولين عالى الأوكتين .

كما تضاف مواد أخرى الى الجازولين لمنع تسرب أكسيد الرصاص من حجرة الإشتعال في الموتور . ومن هذه المواد ثنائى كلوريد الايثيلين ، ثنائى بروميد الايثيلين . ويؤدى ذلك الى خروج خليط من أملاح كلوريد وبروميد الرصاص الى الهواء ومنها هالوجينات أوكسجينية وكميات قليلة من الكربونات والكبريتات .

وبمحص عينات من مياه الأمطار أو التربة خاصة في المدن (حيث توجد نسبة عالية من السيارات) وجد أنها تحتوى على تركيزات عالية من الرصاص . وقد ثبت أن حرق لتر واحد من الجازولين في عملية إدارة موتور السيارة يعطى عادما يحتوى على واحد ملليجرام من مشتقات الرصاص .

والآن لنتخيل كم ستكون كمية الرصاص التي تنطلق اثر استهلاك ملايين السيارات لمئات ملايين اللترات من البنزين ، وكم سيكون حجم المشكلة في المدن المزدهمة بالسيارات ففي عام ١٩٦٦ وصلت مشتقات الرصاص الخارجة من عادم السيارات الى ٢٠٠ ألف طن في أمريكا وكان عدد السيارات آنذاك ٨١.٩٢.٠٠٠ واحد وثمانون مليون واثنين وتسعون ألف سيارة ، ووصل العدد عام ١٩٧١ إلى ١١١.٢٣.٠٠٠ مائة واحد عشر مليوناً ومائتين واحد عشر وثلاثون ألف سيارة ، وفي عام ١٩٨٧ وصل العدد الى ١٧٦.١٩١.٣٩٥ مائة وست وسبعين مليوناً ومائة واحد وتسعون ألفاً وثلاثمائة وخمس وتسعين سيارة . ويلي أمريكا اليابان حيث بلغ عدد السيارات على الطرقات عام ١٩٨٧ - ٤٧ مليوناً و ٩٧٢ ألفاً و ٣٣٨ سيارة ، ثم ألمانيا الغربية ٢٨ مليوناً و ٩٧٥ ألفاً و ٢٤٩ سيارة ، ثم فرنسا ٢٥ مليوناً و ٥٤٧ ألف سيارة ، ثم إيطاليا ٢٣ مليوناً و ٨٥٦ ألف سيارة ، ثم بريطانيا ٢٢ مليوناً و ٧٥٥ ألفاً و ٢٠٩ سيارات ، ثم الاتحاد السوفيتي ٢٠ مليوناً و ٧٠١ ألفاً و ٨٩٢ سيارة ، ثم كندا ١٤ مليوناً و ٦٨٩ ألفاً و ٤٤٦ سيارة ، ثم سويسرا ١٣ مليوناً و ٦٩ ألفاً و ٦٢ سيارة ، ثم البرازيل ١٢ مليوناً و ٩٣ ألفاً و ٤٤٥ سيارة . وأقصى نسبة من أبخرة الرصاص يسمح بها في الهواء المستنشق هي ٠.٠٠١٥ ر. ملليجرام / لتر .

ولمزيد من المعلومات عن مشاكل السيارات يمكن أن نوجز النقاط التالية :-

- * تستهلك كل سيارة كمية من الأوكسجين تعادل ما يستهلكه ٣٥٠ شخصاً تقريباً .
- * يستنشق الإنسان في المدن المزدهمة بالسيارات من ملوثات السيارات ما يعادل عشرين سيجارة يومياً .
- * يحتوى جسم سائق السيارة في المدن المزدهمة بالسيارات كمية من الرصاص تبلغ أضعاف ما كان يحتوى جسم أسلافه في عصر ما قبل السيارات .
- * تقلل الملوثات الناجمة من عادم السيارات حوالي ١٠٪ من متوسط عمر الإنسان .

الأضرار البيولوجية الناجمة عن الرصاص :

لاشك أن الطريق الرئيسى لدخول مركبات الرصاص الى أنسجة الجسم هو الجهاز التنفسي . . . أى بإستنشاق الهواء الملوث بمركبات الرصاص المختلفة سائلة الذر . . . ولقد وجد أن ٣٠-٥٠% من الرصاص المستنشق تصل الى الدم مباشرة عن طريق الرئتين مسببا ما يسمى التسمم بالرصاص .

ويجب ألا ننسى أن بعض مركبات الرصاص خاصة المركبات العضوية ومنها رابع ايثيل الرصاص تعمل كمثبيات للدهون ولذلك فإنها تمتص بسرعة فائقة خلال سطح الجلد العادى - أى عن طريق الملابس - حيث إنها تعمل على إذابة المادة الدهنية الموجودة بسطح الجسم ، وتتغذ بسرعة الى تيار الدم ثم الجسم كله .

وعلى العكس فإن مركبات الرصاص غير العضوية لا تتغذ من الجلد ، وإمتصاص أملاح الرصاص من القناة الهضمية قليل للغاية ، ويتم إمتصاص المركبات القابلة للذوبان في الماء فقط مثل خلات الرصاص .

وبالرغم من أن ٨٥ - ٩٥% من مركبات الرصاص التى تصل الى الجهاز الهضمى لا تتوب ويتم التخلص منها مع الفضلات عن طريق الشرج ، الا أن النسبة الباقية تمتص وتصل الى الكبد ويخرج منها جزء الى الدم والأنسجة الأخرى وفى مقدمتها العظام ، ويعود جزء آخر الى الأمعاء مع العصارة الصفراوية المفرزة من الكبد .

تثبيط الرصاص بالجسم :

عادة ما يترسب الرصاص المحتص في العظام ويتشابه ذلك بترسيب الكالسيوم ، أى أن العوامل التى تساعد على ترسيب الكالسيوم بالعظام تساعد هى الأخرى على ترسيب الرصاص به ، وفي بعض الحالات قد يتحرر الرصاص المترسب في العظام ويعود الى تيار الدم ليعيد توزيعه وترسيبه مرة أخرى في مناطق متفرقة من الجسم كالعظام في مناطق أخرى والاسنان والأنسجة اللينة والمخ .

وتعتبر نسبة الرصاص ٢٠ - ٤٠ ميكروجرام / ١٠٠ ملتر من الدم أو ما يعادل ٢ر - ٤ر . جزء في المليون نسبة عادية ولا تسبب أى ضرر .

الرمصاص والبالغين :

عند إرتفاع نسبة الرصاص الى ٨٠ جزء في المليون خاصة في الأفراد البالغين فان ذلك يكون مصحوبا بإضطرابات بالغة منها تكسير الكرات الدموية الحمراء ، وقلة نسبة الهيموجلوبين بالدم وحبوث أنيميا ، ومغص معوي حاد قد يسبقه قي ، ومغص كلوى ، واضطرابات عصبية قد تؤدي الى الصرع والدخول في غيبوبة .

وقد أثبتت الدراسات البيولوجية المتعددة أن الرصاص يؤدي الى إنخفاض مستوى الذكاء والقدرة على الإدراك . كما أنه يساهم بدور كبير في إيقاف كثير من العمليات الأنزيمية الهامة مؤديا الى إضطرابات فسيولوجية كبيرة . كما وجد أن الرصاص في الدم يعيق طرد حمض البوليك مما يعرض للإصابة بمرض التقرس . كما أن للرصاص تأثيرا ضارا على جهاز التكاثف .

الرمصاص والأطفال :

أما في الأطفال فان النسبة ٦٠ جزء في المليون من الرصاص في الدم تؤدي الى تسمم واضح والموت الحتمي .

وهناك أمثلة كثيرة لحدوث حالات تسمم وموت للأطفال مسجلة في كثير من دول العالم ومنها :-

في مدينة نيويورك وفي الفترة ما بين عام ١٩٥٤ - ١٩٦٧ تم علاج ٢٠١٨ حالة تسمم بالرصاص الا أنه من بين هؤلاء مات ١٢٨ قردا وآخرون كثيرون كانوا يعانون من حالات تلف بالجهاز العصبي المركزي .

وتشير دراسة أجريت في الكويت في نهاية عام ١٩٨٥ الى أنه قد تم مسح طبي لأربع وعشرين حالة تسمم بالرصاص عند الأطفال نوى أعمار فيما بين ستة شهور الى عام واحد . وأفادت الدراسة الى وجود ٤ حالات وفاة ، ٦ حالات من الاعراض الثانوية (تلف عقلى ، إندام الحركة ، تأخر في النطق) . وقد أثبتت الدراسة السابقة أن أربعة من حالات التسمم بالرصاص كانت نتيجة لتعرضهم لبخاخ البخور الذي يحتوى على نسبة من الرصاص خاصة كبريتيد الرصاص .

الرصاص والسيدات الحوامل :

لقد ثبت بالفعل أن تعرض السيدات الحوامل لجرعات كبيرة من الرصاص أثناء الحمل يؤدي إلى ولادة أطفال ناقصي الوزن ، نوى مقدرة محدودة وقليلة للإستجابة للمؤثرات الصوتية والبصرية ، وقد يعانون من سوء التنسيق بين نشاط العينين وحركة اليدين .
ان وجود الرصاص بنسبة ٧ الى ٨ ميكروجرام . ١٠٠ ملتر في دم الأم يؤدي الى نقص وزن الجنين بنحو ١٩٢ جراما ، ويعود تأثير مركبات الرصاص المتزايد على الأطفال لما يسببه الرصاص من إعاقة لنمو خلايا المخ وسائر الخلايا العصبية التي لا تزال في طور النمو.

ومن المعتقد أن هذه الظاهرة " نقص وزن الأجنة " خاصة في المدن المكتظة بالسيارات واضحة جدا جدا . ٠٠٠ جدا ٠٠ فنادرا ما يولد طفل ذو وزن طبيعي ٠٠٠ ان الغالبية من الأطفال حديثي الولادة يكونوا أقل من الوزن الطبيعي بنسب متفاوتة وقد يعود السبب في ذلك الى زيادة نسبة الرصاص التي تتعرض لها السيدات قبل واثناء الحمل لما للرصاص من تأثير تراكمي في أنسجة الجسم .

الرصاص والمدخنين :

لقد أثبتت الأبحاث العلمية الحديثة أن تدخين ما يقارب ٢٠ سيجارة في اليوم يعمل على رفع كمية الرصاص الممتصة بجسم الفرد المدخن الى ٩٦ ملليجرام - رغم أن هناك إقتراح يقول أن أعلى نسبة مسموح بها لإمتصاص لمركبات الرصاص هي ٢ ملليجرام في الأسبوع ، فتخيل معي كم ستكون الأضرار التي تحل بالمدخنين .

الرصاص والمادة الوراثية :

ومن التأثيرات الخطيرة جدا والتي قد تغيب عن فكر الكثيرين هو أن مركبات الرصاص تؤدي الى إتلاف المادة الوراثية مسببة أضرارا كبيرة لايمكن في الغالب معالجتها فقد تتسبب في انجاب اطفال مشوهين أو متخلفين عقليا ، كما أنها تسبب الإصابة بالسرطان.

وقد وجد بالدراسة العلمية الدقيقة أن التركيزات الطفيفة من ثلاثي ميثيل وثلاثي ايثيل، ثنائي ايثيل كلوريدات الرصاص تسبب اضطرابات في تكوين خيوط المغزل عند

الإنقسام الخلوى في نبات البصل وبذلك فانها تؤدى الى خلل في توزيع الكروموسومات (حاملات الصفات الوراثية) في الخلايا المنقسمة ٠٠٠ والكروموسومات هذه ماهى الا التراكيب الموجودة في نواة الخلية وأحيانا تسمى بالصبغيات والتي تحمل الجينات أو المورثات في الكائن الحى .

وقد لوحظ أيضا أن مادة ثلاثى ايثيل كلوريد الرصاص تؤدى الى تكسير في الصبغيات وفقد أجزاء منها خاصة في ذبابة الخل أو الدروسوفيلا ٠٠٠ أى أنها تسبب تغيرات في المادة الوراثية .

ولقد ثبت بالبحث أن أنسجة النباتات والقوارض التى تعيش على طول الطرق البرية الطويلة بين المدن ٠٠٠ تحقوى على تركيزات عالية من الرصاص ، ومن خلال السلسلة الغذائية (الدورة البيولوجية) تصل نسبة من هذه المركبات الى الانسان .

ومما لاشك فيه أن هذه التركيزات لها تأثير ضار على صحة وطول فترة حياة هذه الكائنات .

وفى بحث حديث أجرته الدكتور وجيدة أنور من كلية الطب جامعة عين شمس على رجال المرور في القاهرة خاصة الذين يقضون وقتا طويلا في الشوارع المكتظة بالسيارات مثل شارع رمسيس ووسط المدينة ، وجد أن نسبة التغيرات الصبغية بهؤلاء الأفراد مرتفعة . ويرجع ذلك الى زيادة نسبة الرصاص بأجسامهم نتيجة إستنشاقهم المستمر ولفترة طويلة هواء ملوثا بنسبة عالية من عادم السيارات . ومما لاشك فيه أن هذا له تأثير ضار عليهم وأصابتهم ببعض الأمراض ، وقد يسوء الأمر وتظهر بعض التشوهات الخلقية في نسل بعض هؤلاء وذلك نتيجة للتغير في المادة الوراثية .

ويجب أن ننوه هنا الى أنه توجد مهن معينة يتعرض فيها العاملون لمركبات الرصاص المختلفة ٠٠٠ إما في صورة غبار أو أبخرة ومنها عمليات اللحام - والسبك وصهر الرصاص لتشكيله - وصناعة البطاريات - وأعمال الطلاء والتغليف بالرصاص وتجميع حروف الطباعة - وصناعة المطاط ، وعمليات تكرير البترول - والعمل في محطات الأجازولين ، ورجال المرور في الأماكن المكتظة بالمواصلات .

وغالبا ما يحدث تسمم لبعض هؤلاء العاملين يطلق عليه التسمم بالرصاص وذلك من

حالة عدم الالتزام بالاحتياطات الأمنية الواجب إتباعها أثناء العمل ويجب أن تجرى تحليلات دورية لمثل هؤلاء، وذلك للإطلاع على نسبة الرصاص بأجسامهم، ولتحاشي الوصول الى التركيز الذي يؤثر على المادة الوراثية داخل خلايا أجسامهم .

محاولات للحد من تلوث الهواء بعادم السيارات :

حيث إن عادم السيارات يمثل مصدرا أساسيا لغاز أول أكسيد الكربون ، الأكاسيد النيتروجينية ، المركبات الهيدروكربونية ، وأبخرة الرصاص ، فقد توصلت بعض الدول الصناعية المتقدمة وعلى رأسها أمريكا الى وسيلة للحد من هذه الغازات في الهواء وتحويلها الى صور أخرى غير ضارة أو أقل ضررا بدرجة كبيرة - حيث قامت بعض شركات صناعة السيارات بإضافة محولات مساعدة تثبت ضمن أجزاء الشاكنان في السيارة لتنقية العادم وذلك بامتصاص الغازات والأبخرة السائلة الذكر وتحويلها الى غازات غير ضارة كثنائي أكسيد الكربون والماء .

وبإتباع هذه الطريقة قلت مستويات التلوث في عادم السيارات في أمريكا بدرجة كبيرة كما هو موضح بالجدول رقم (١٠) وبدأت اليابان ومعظم الدول الأوربية تخنوا حنو أمريكا في هذا المجال .

ووضعت دول السوق الأوربية المشتركة جدولا يتضمن النسب المسموح بها للغازات في عادم السيارات وبدأ تنفيذ هذا البرنامج عام ١٩٨٩ انظر الجدول رقم (١١).

ولخفض نسب الغازات الى أقصى حد ممكن اتخذت دول السوق عدة إجراءات منها:-

- * تحريم استخدام الجازولين المضاف اليه مركبات الرصاص .
- * إلغاء السيارات التي تعمل بمحركات الديزل الغاء تاما .
- * عدم السماح ببيع السيارات التي لم تزود بالمحولات المساعدة على تنقية غازات العادم .
- * إلغاء الضريبة ومنح حوافز مادية للتشجيع على شراء هذا النوع من السيارات - وقد قدرت عدد السيارات المستعملة من النوع السابق حتى الآن بحوالي ٢٠ مليون سيارة .
- * الكشف الدوري الدقيق على السيارات عند إجراء التجديد السنوي لها .

أما عن الإحتياطات الأمريكية الخاصة بمركبات الرصاص فقد حددت منظمة حماية البيئة في الولايات المتحدة الأمريكية نسبة ٤٥ ر. جم / لتر كحد أعلى لإضافة هذه المركبات الى البنزين ، وفي عام ١٩٧٣ خفضت هذه النسبة الى ١٢ ر. جم / لتر .

وقد انتج الجازولين الخالى من الرصاص منذ يوليو عام ١٩٧٤ وفي مارس عام ١٩٨٥ أعلنت منظمة حماية البيئة المراحل التالية للتخلص من إضافة الرصاص كليا في وقود السيارات في عام ١٩٩٠.

- * في يوليو عام ١٩٨٥ خفضت كمية الرصاص المضافة الى ٠.١٢ جم/ لتر .
 - * في يوليو عام ١٩٨٦ خفضت كمية الرصاص المضافة الى ٠.٠٢ جم/ لتر .
- وفي اليابان كانت قوانين اضافة الرصاص للجازولين منذ عام ١٩٧٥ على النحو

التالى :

- * الحد الأعلى لإضافة مركبات الرصاص في البنزين الممتاز هو ٠.٣١ جم/ لتر .
- * الحد الأعلى لإضافة مركبات الرصاص في البنزين العادى هو ٠.٢ جم / لتر .

جدول رقم (١٠) مستويات التلوث في عادم

السيارات في امريكا - جرام / ميل

السنة	أكاسيد نيتروجينية	هيدروكربونات غير محترقة	أول أكسيد الكربون
١٩٧٠	٤.٠	٤.١	٣٤.٠
١٩٨٠	٢.١	٠.٤١	٧.٠
١٩٨٣	١.٠	٠.٤١	٣.٤

جدول رقم (١١) المستويات المقترحة للملوثات من

عادم السيارات في اوروبا

سعة السيارة	السنة	أول اكسيد الكربون	للبنزين الهيدروكربونية	للديزل الأكاسيد
السيارات أكثر من ٢ لتر	ابتداء من ١٩٨٩	٢.٥	٢.٣	٢.٥
السيارات من ١.٦ الى ٢ لتر	ابتداء من ١٩٩٣	٣.٠	٨.٠	—
السيارات أقل من ١.٦ لتر	ابتداء من ١٩٩١	٤.٥	١٥.٠	٦.٠

* عن مجلة التنمية والبيئة المصرية ابريل ١٩٨٧ .

أما في الدول الأوربية فإن الحد الأعلى لإضافة مركبات الرصاص في وقود السيارات هو ٠.١٥ جم / لتر ، وسينخفض في كثير من دول أوروبا الغربية الى ٠.١٥ جم / لتر في عام ١٩٩٠ ، وقد وصل بالفعل هذا الحد حاليا في بعض الدول مثل ألمانيا والنمسا وسويسرا ، ويسمى هذه الدول وغيرها بإدخال البنزين الخالي من الرصاص للأسواق .

إن عملية الإستفتاء عن إضافة مركبات الرصاص الى البنزين ربما ستكون عالية التكاليف - إلا أنها تستحق التطبيق والسمى في تنفيذها لما لها من فوائد جمة على صحة البيئة والمجتمع وهذه الفوائد لا تقدر بثمن ومن الممكن لمصافي البترول أن تستغنى عن هذه المركبات وذلك بتغيير ظروف التشغيل بها دون أى تكلفة إضافية تذكر ، وذلك برفع كفاءة التشغيل في وحدات التكرير . وبإضافة بعض المركبات الحلقية للجازولين ، والمنتجة في المصفاة ، أو بإضافة بعض المركبات الأوكسيجينية مثل مادة ميثيل ثلاثي بيوتيل الأثير .

ثانيا : الأتربة أو الغبار :

المقصود بالغبار أو الغبار هو الدقائق الصلبة من المواد المختلفة العالقة بالهواء - ويتراوح حجم هذه الدقائق ما بين ١ - ١٠٠ ميكرون (الميكرون = $\frac{1}{1000}$ من المليمتر) ، لذلك فانها تنتقل بسهولة بفعل الرياح من مكان إلى آخر وإسافات بعيدة .

وقد قدرت نسبة الأتربة التي تتراكم سنويا فوق كل كيلو متر مربع في بعض بلدان العالم ووجد أنها ٢٧٦ طنا في لندن و ٣٩٠ طنا في أوزاكا باليابان ، وفي الولايات المتحدة كانت نسبة الغبار المتساقط بالنسبة لكل ميل مربع شهريا ٣٣ - ٢٠ طن ، وتتفاوت هذه النسبة من مدينة إلى أخرى - فما بالك في مدينة مثل القاهرة أو كلكتا أو المكسيك ؟ إنه من المؤكد لو أجريت دراسة بهذا الصدد لكان الرقم فلكيا . وحيث إن رثنى الإنسان العادى تستقبل يوميا ما مقداره ١٥ كجم من الهواء الجوى تقريبا ، يمتص الجسم منها حوالى ٢٥ كجم فتصور كم يحتل الغبار من هذه الكمية ؟ - وكى سيكون نصيب الفرد الواحد فى مدينة مكتظة بالسكان مثل القاهرة ؟ !

وبالنسبة لمصدر الأتربة يوجد نوعان أساسيان :-

١ - مصادر بسيطة :-

كهبوب رياح معينة مثلا ٠٠٠ كرياح الخماسين الموسمية التي تهب من الصحراء على

مصر في بداية فصل الصيف من كل عام . . . أو الرياح العادية والعواصف الطارئة التي تثير الأتربة هنا وهناك . . . والأتربة التي تتطاير أثناء حفر الترع والقنوات . . . وتمهيد الطرق واستصلاحها . . . وعمليات البناء . . . وبعض الأنشطة المنزلية كتنظيف الأساس وكبس السلام . . . وبعض الأنشطة الزراعية مثل إستصلاح الأراضي وجمع المحاصيل . . . ودرس الغلال وتذريتها . . . ومثل هذا النوع من الأتربة يسبب ما يسمى بالمضايقات البيئية العارضة وسرعان ما تزول بإنتهاء المسبب .

وقد تؤدي في بعض الأحيان إلى إصابة بعض الأفراد بحساسية طارئة ولكن كل هذه الأشياء في مجملها تعتبر بسيطة .

ب - مصادر سقطة :

ويمكن الخطر كل الخطر في أنواع الأتربة التي تنتج من مثل هذه المصادر كعمليات تكسير الصخور والأحجار وطحنها وغرلة مساحيق بعضها للحصول على مواد كيميائية معينة- وأيضا جمع المواد الخام من المناجم والتي تدخل في عمليات صناعية مختلفة . . . وأيضا العمليات الصناعية التي تعتمد على خامات زراعية في المقام الأول مثل الصناعات القطنية .

وصناعة الخشب والسجائر . . .

الأضرار التي تسببها الأتربة (الغبار) :

- * تهيج الأغشية المخاطية والقلق وعدم الراحة - والأرهاق العصبي .
 - * حدوث حساسية في المجرى التنفسي وملتصمة العين .
 - * الإصابة ببعض الأمراض ومنها تسعم الدم وأمراض القلب والسرطان والأمراض الجلدية ، ويرجع ذلك إلى طبيعة الدقائق الفرايبية .
- وتنتشر ظاهرة إستنشاق الأتربة بين عمال المصانع - ويصاب عمال كل مصنع بنوع أو أنواع معينة من الأمراض تتفق وطبيعة الدقائق الفرايبية التي تتطاير من المصنع أو مكان العمل ويطلق على هذا النوع بالأمراض المهنية - ومما لاشك فيه أن الجهاز التنفسي هو البضحية الأولى للتأثيرات الضارة لهذه الأتربة حيث تسبب أزمات صدرية ، ونزلات شعبية وأمراض أخرى بالبرنة كما سنبين فيما بعد .

وعليه فان دخول أى نوع من الأتربة الى الرتتين سيؤدى الى حدوث تفاعل بين دقائق هذه الأتربة وأنسجة الرتتين - وتشتمل العوامل التى تحدد قوة التفاعل بين النسيج الرئوى والدقائق الترابية على مايلى :-

(١) الطبيعة الكيميائية للدقائق الترابية :-

فمنها ما هو عضوى ومنها ما هو غير عضوى ، وكلاهما ضار ويسبب أمراضا معينة في القناة التنفسية .

(٢) حجم الدقائق الترابية :-

كلما قل حجم الدقائق الترابية كلما سهل وصولها الى الحويصلات الهوائية - وعامة فان الدقائق الترابية ذات القطر خمسة ميكرون فأقل تصل بسهولة الى الحويصلات الرئوية وتلتفها .

(٣) نسب التراب في الهواء :-

كلما زاد تركيز التراب في الهواء كلما إزدادت بذلك نسبة التراب المستنشق وهذا بدوره يؤدى الى زيادة التفاعل مع الأنسجة الرئوية .

(٤) فترة التعرض اليومية :-

طبعاً كلما زادت فترة التعرض اليومية للتراب كلما زاد ذلك أيضاً من تفاعله مع أنسجة الرئة .

أهم الأتربة الأكثر شيوعاً والتي تتواجد بالرئة

١ - الأسبستس (الحريو الصخري) :

عبارة عن خليط من السليكات الليفية يغلب عليها سليكات الماغسيوم التى تدخل في صناعة الأقمشة المضادة للنيران مثل زى رجال المطافئ وأفراد الدفاع المدنى ، كما تدخل أيضاً في صناعة العوازل الحرارية والأسقف الصناعية وأغلفة فرامل السيارات - ويصل متوسط سمك الألياف الى ٢٠ ميكرون .

وعامة ما تحتجز ألياف الحريو الصخري المستنشقة في الشعبات الهوائية البعيدة مسببة أثاره لجدارها وحلوث بعض التفاعلات النسيجية التى تؤدى الى تكون نسيج ليفى يزيد سمك الغلاف البلورى المحيط بالرئة مما يقلل من مرونتها وصعوبة خروج هواء الزفير منها

ويطلق على هذه الظاهرة (ايمفيزيما) أو إحتباس الهواء في الرئة ... و دائما ما يكون اصحاب هذا المرض ذو صدور بارزة مع معاناة في عملية التنفس ... وفي حالة الإصابة الشديدة قد يحدث السرطان نتيجة التجريح المستمر من الياف الحرير الصخرى لنسيج الرئة - أو حدوث سل (درن) نتيجة ضعف مقاومة النسيج - ويؤدى في النهاية الى الموت ... وهناك قصة واقعية التي تعتبر برهانا قاطعا على الأثر السيئ لآلياف الاسبستس في الصحة على مر الأجيال

حدث في ولاية نيويورك سى أن سيدة لم تبلغ الخامسة والأربعين من العمر قد أندركت أنها على وشك الموت ، حيث أنها قد أصيبت بسرطان في الصدر . وتحير طبيبيها فهو لم يشاهد هذا المرض الخبيث التادر الا في عمال الاسبستس بينما كانت مريضته هذه تعمل في المحاماة ، وبينما يبحث في سجلات مرضها وضع له هذه المسألة فقد كان والدها عام ١٩٤٧ يعمل في مصنع للأسبستس ، وكانت ثيابه وشعره تغطى بالآلياف بيضاء عند عودته من العمل كل يوم ، وحدث كثيرا أن قامت ابنته بغسل ملابسه عمله .

وقد توفى الوالد مصابا بالسرطان بعد ٢٠ عاما قضاه في المصنع شأنه في ذلك شأن عشرات الآلاف من العمال الذين كانوا يعملون معه وبعد إنقضاء عشرة أعوام أخرى ، تكتشف الابنة أن قدرها قد تحدد منذ ٣٠ عاما مضت .

٢ - السيليكا (الرمل الناعم النقي) :-

وأهمها ثانى أكسيد السيليكون النقي ، وتدخل السيليكا في كثير من الصناعات منها:- الحجر الرملى ، الجرانيت ، والوانى الفخارية والخزفية والزجاج وأعمال التعدين .
ويؤدى السيليكا المستنشقة الى حدوث تليف بالرئة وعجزها عن العمل (مرض الفبار الرئوى) وقد يصاحب هذا التليف حدوث سل (درن) رئوى .

٣ - الحديد :-

ومن أهم مركباته اكسيد الحديد والذى تتكاثر ذراته خاصة أثناء عمليات اللحام (لحام المعادن) ، والصقل والطلاء والتلميع بالفضة - ويكون الأفراد الذين يمارسون هذه المهنة عرضة لترسب ذرات اكسيد الحديد في رئاتهم ، ويستغرق ذلك سنين طويلة - وعامة لا يصاحب هذا الترسيب أى أضرار تذكر ، ولا يؤدى إلى أى نوع من التليف - وغالبا ما تختفى

دقائق أكسيد الحديد من الرتبة مع مرور الوقت . وأقصى نسبة من أكسيد الحديد يسمح بها في الهواء المستنشق هي ١٥-٢٠ ملليجرام / لتر .

وكثيرا ما يتواجد عنصرى الحديد والسيليكون في خام الحديد أو الهيماتيت ويترسب هذان العنصران في رئات عمال المناجم .

٤ - أثرية غبار القطن :-

يتم إستنشاق أثرية أوبقائق القطن أثناء عمليات الحليج (فصل الوبر عن البنور) وتجميع وكبس القطن في بالات وكذلك أثناء فتح البالات ونشر القطن خارجها استعدادا لغزله ، وتصنيعه ، وأيضا أثناء عملية التجديد .

ويؤدى تراب القطن المستنشق الى حدوث درجات مختلفة من الحساسية - وعامة فان العمال يعانون من مشاكل تنفسية تبدأ بسعال متقطع ، ضيق في الصدر ، ثم الإصابة بالربو والتهابات بالقصبية الهوائية وإيمفيزيما (إحتباس الهواء في الرئتين) .

وبالإضافة الى ذلك فإذا كان غبار القطن حاملا لميكروبات معينة فانه سيؤدى الى إصابة الانسان باضرار تلك الميكروبات . وغالبا ما تنمو فطريات وميكروبات متنوعة على القطن وذلك عند تعرضه للرطوبة أو البلل ، ويشبه القطن في تأثيره كلا من الصوف ، القنب ، والریش .

٥ - غبار الخشب :-

أثناء عمليات قطع الخشب وتشكيله لصناعة قطع الأثاث المختلفة تنتشر بعض الأثرية المميزة في أرجاء ورش النجارة ... والتي تسبب أنواعا مختلفة من الحساسية بالجهاز التنفسي والعين ... كما تؤدى الى الإصابة بالربو .

أما بالنسبة للخشب الحبيبي والذي يدخل في تصنيعه نسبة كبيرة من بقايا عيدان القصب وغيرها - اذ يؤدى طحن هذه المكونات الى تطاير أثرية معينة تتسبب عند إستنشاقها في حدوث إضطرابات تنفسية ، ونزلات شعبية والتهابات رئوية حادة .

٦ - غبار التبغ (الدخان) :-

ويكون ذلك في مصانع السجاير ويبدو تأثير هذا النوع من الغبار واضحا على الوجه والعين واليدين حيث يؤدى الى التهابات جلدية وإحمرار العين والجفون .. وقد يصل الامر الى

إتلاف العصب البصرى وضعف النظر . ولا ينجو الجهاز التنفسي من الضرر حيث الاضطرابات التنفسية التي تنتهى بالربو .

٧ - أبخرة الزرنيخ :-

يدخل الزرنيخ في عمليات صناعية مختلفة من أهمها صناعة المبيدات الحشرية وبعض السموم كما يدخل أيضا في صناعة الغراء وحفظ الجلود الحيوانية والأخشاب . ومن مركبات الزرنيخ الشائعة الاستعمال زرنياخات النحاس : لقتل حشرة البطاطس .

ثيوزرنياخات النحاس : ارش أشجار الفاكهة وذلك لقتل يرقات الحشرات وبعض القطريات .
زرنياخات الزنك ، والكالسيوم ، والمنغنيز وتدخل في المبيدات الحشرية المختلفة .
كما تدخل بعض مركبات الزرنيخ بجرعات دقيقة في تحضير بعض العقاقير الطبية وبعض الدهانات . وأقصى نسبة من بخار الزرنيخ يسمح بها في الهواء المستنشق هي ٠.٠٠٥ ملليجرام / لتر .

وعند تعرض الجسم للأثرية الزرنيخ فانها تترسب على الأماكن التي بها ثنيات مثل منطقة الرقبة - وحول الأنف والفم ، وخلف الأذن ، وفوق الجفون ، وبين الأصابع وتحدث في هذه الأماكن التهابات جلدية متعددة الدرجة .

وعند وصول هذه الأثرية للجهاز التنفسي فانها تحدث تهيجا للأغشية المخاطية المبطنة للمجرى التنفسي أو التجويف الفمى وحة بالصوت - وفي بعض الحالات قد يظهر ثقب في الحاجز الأنفى ، أو قد يتآكل هذا الحاجز بعد فترة من بداية التعرض وقد يصاحب ذلك أورام سرطانية ، وفي الحالات الشديدة قد يحدث قيئ وصداع واضطرابات في الأعصاب .

وعند وصول بعض مركبات الزرنيخ الى الدم فانها تؤدي الى تكسير الكرات الدموية الحمراء مسببة أنيميا " فقر دم " واصفرار الجسم .

٨ - أبخرة الكاديوم :-

يدخل الكاديوم في صناعات كثيرة منها السبائك . . والراح البطاريات واصابع اللحام - كما يستخدم كمانع للصدأ حيث تغطى به (تطفى به) اسطح الكثير من الأدوات المصنوعة من الحديد - كما أنه يضاف عليها لونا فظيا لامعا .

ويحدث التسمم بالكاديوم إذا استنشق الإنسان أبخرته وذلك أثناء عمليات رش وصب المنصهر ، أو أثناء عمليات لحام الأدوات المصنوعة بالكاديوم - وأيضاً أثناء صناعة سبائك الكاديوم والنحاس .

وتعمل أبخرة الكاديوم على إثارة الأغشية المخاطية المبطنة للقناة التنفسية والحلق مما يؤدي إلى اضطرابات تنفسية وسعال متكرر ، وأيضاً تهيج العينين والتهابهما وازدياد فترة التعرض يؤدي ذلك إلى غشيان وقيني ومهبط .

وفي بعض الحالات يحدث تورم بالرئتين وصعوبة بالغة في التنفس مما يؤدي إلى الإختناق والموت . كما أن الكاديوم يسبب مرضاً خطيراً لم يسمع عنه في العصور الماضية وهو الإبتلى إبتلى (Eti - Eti) الذي يؤدي إلى تلف العظام وتكسيرها مما يؤثر على الطول الطبيعي للكائن الحي كما يتلف أيضاً الكليتين وقد يؤدي إلى فشل في وظيفتهما .

٩ - الموت بكلور الفينيل :-

يمثل كلور الفينيل المادة الأولية في صناعة البلاستيك الشفاف . وقد جاء في تقرير وكالة حماية البيئة الأمريكية للكونجرس أنه في فبراير عام ١٩٧٤ ، أعلنت شركة " جودريتش " عن موت ثلاثة من موظفيها الذين عملوا بها طويلاً في مصنعها الذي ينتج مادة (كلورور الفينيل) ، كلورور البولي فينيل (بمدينة " لونغفيل " بولاية كنتاكي ، وكان سبب الموت مرض (الانجيوساركوما) وهو نوع نادر من سرطان الكبد .

وبسبب ندرة هذا المرض أثار المرض الشكوك ، وحث على إجراء بحث مكثف للوصول إلى الحقيقة .

وبطول شهر يونيه من نفس العام كان عدد حالات الإصابة بمرض (الانجيوساركوما) قد بلغ ثلاثة عشرة حالة لرجال عملوا في إنتاج كلوريد البولي فينيل . وتبع ذلك تحرك الحكومة بسرعة لتوقف استخدام كلوريد الفينيل كدافع لرشاشات الشعر ، ومبيدات حشرات المنازل ، والمنتجات الأخرى وأجريت مراقبة طارئة للتأكد من تركيزات كلوريد الفينيل في داخل المباني الصناعية ، وصيغت القيود القانونية للإلتزام بالحد الأقصى من التعرض في المصانع وأكدت الدراسات التي أجريت على الفئران أن غاز كلوريد الفينيل مسبب لمرض السرطان .

ولاشك أن كل ما تم الحديث عنه سابقا من حيث الأمراض التي تنجم عن تلوث الهواء يؤدي إلى خسائر إقتصادية كبيرة أهمها :-
فقد الخبرات والكفاءات البشرية النادرة ، وازدياد معدل الأمراض التي تؤدي إلى تعطيل القوى المنتجة وإلى ازدياد معدل إستهلاك الأدوية والعقاقير وإستيراد الكثير منها .

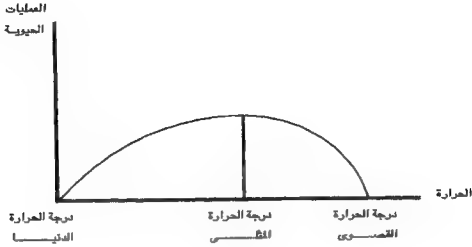
الأضرار الناتجة عن التغيرات الطبيعية

ومنهما الحرارة والضغط والاضواء والاشعاع وسنتناول كل منها على حدى بشئ من التفصيل :-

الحرارة :

لاشك ان لدرجة الحرارة أثر فعال على نشاط الإنسان والعمليات الحيوية المختلفة التي تتم بخلايا جسمه وكذا الحيوان والنبات ، وعموما فإن لكل كائن حي مدى معين من درجات الحرارة يستطيع أن يظل حيا خلاله . ويإنخفاض درجة الحرارة عن هذا المدى فإن العمليات الحيوية بجسم الكائن الحي تنخفض هي الأخرى ، وبزيادة الإنخفاض ينخفض النشاط وربما تتوقف العمليات الحيوية ويموت الكائن .

وبإرتفاع درجة الحرارة ترتفع الأنشطة الحيوية بجسم الكائن الحي حتى تصل اقصاها عند درجة حرارة معينة يطلق عليها درجة الحرارة المثلى - ويأزدياد الحرارة عن هذه الدرجة تبدأ الأنشطة الحيوية تقل وربما تتوقف عند درجة حرارة معينة ينتهى عندها الكائن وعليه فتعرف اقل درجة حرارة تكون عندها الأنشطة الحيوية بجسم الكائن الحي أقل ما يمكن بدرجة الحرارة الدنيا ... وإذا ما انخفضت الحرارة عن تلك الدرجة تسببت في موت الكائن .
وبإرتفاع الحرارة عن درجة الحرارة المثلى تقل العمليات الحيوية تدريجيا حتى تصل الى اذناها وتعرف درجة الحرارة عندئذ بدرجة الحرارة القصوى ... وإذا ما ارتفعت الحرارة عن هذه الدرجة مات الكائن الحي (انظر الشكل رقم ٢)



شكل رقم (٢)

وقد يتعرض جسم الإنسان لدرجات حرارة عالية كما هو ملحوظ في بعض مجالات العمل مثل صناعة الحديد والصلب ، والمراجل (الفلايات) والمخابز ومصانع الزجاج - وقد تكون درجة الحرارة مرتفعة بطبيعتها كما هو الحال في المناطق الإستوائية خاصة في فصل الصيف ، ومن المضار التي تتسبب عن الحرارة العالية الآتي :-

١ - الإغماء :

فعند وجود الفرد في وسط حار تبدأ الأوعية الدموية التي تغذي الجلد في الإلتساع وعليه فإن كمية عالية من الدم تتوارد الى سطح الجلد والأطراف مؤدية الى إرتفاع حرارة الجلد والذي عن طريقه تتسرب الحرارة الزائدة الى الوسط المحيط . أى أن معدل فقد الحرارة يزداد عن طريق الجلد ويلاحظ هذا جليا في فصل الصيف ولا خطر من هذا - ولكن عندما تزداد درجة حرارة الوسط المحيط بمعدل كبير فإن الأوعية الدموية التي تغذي الجلد تتسع هي الأخرى الى أن تصل الى أقصاها - ويترتب على ذلك توارد أكبر كمية من الدم الى الجلد والأطراف وتذهب كمية بسيطة الى المخ - وبقلة تدفق الدم الى خلايا المخ يشعر الفرد بدوار ومنداع وإنخفاض في ضغط الدم وبلى ذلك فقد الوعى .

٢ - التقلص أو الشد العضلي :

ويلاحظ ذلك في عمال مصانع الحديد والصلب وللاعبى الكرة والعباء القوى في الطقس الحار - فعند قيام الفرد بمجهود عضلى في مناخ حار فان خلاياه تفقد نسبة عالية من الماء والأملاح وذلك عن طريق العرق المتزايد - وفقد نسبة عالية من الماء يؤدي الى نقص نسبة الماء في بلازما الدم وبناءا عليه تزداد نسبة الكرات الحمراء في البلازما مؤدية الى تركيز هيموجلوبين الدم هذا من جهة ، وفقد نسبة عالية من ملح كلوريد الصوديوم يؤدي الى خفض عنصر الكلور السالب الشحنة والصوديوم الموجب الشحنة من جهة أخرى كلاهما يؤدي إلى متاعب جسيمة وعند شرب الفرد كمية عالية من الماء دون أن تحتوى على كمية مناسبة من الأملاح فان ذلك يؤدي الى تخفيف نسبة الأملاح في خلايا الجسم - ويؤدي ذلك الى إضطرابات في العمليات الفسيولوجية عند مناطق الإتصال بين الخلايا العضلية والأعصاب المغذية لها محدثة التقلص العضلى - وقد تمتد هذه التقلصات الى الأحشاء مسببة مقص وميل للقيء .

٣ - ضربة الشمس : وتتفشى في المناطق المرتفعة الحرارة والرطوبة معا .

فعندما يعمل الفرد في مناخ مرتفع الحرارة والرطوبة معا في وقت واحد - فانه يحدث تدمير تدريجي لمركز تنظيم الحرارة بالجسم وبناءا عليه لن يكون هناك إتصال بين هذا المركز والغدد العرقية بالجسم ، وعليه فان الغدد العرقية تتوقف عن إفراز العرق - ويتوقف العرق لن يكون هناك فقد للحرارة الزائدة من الجسم ولذلك فان درجة حرارة الجسم ترتفع وقد تصل الى حد الخطورة ٤٠°م أو أكثر . . . ويضطرب النشاط الخلوى والعمليات الفسيولوجية بالجسم - ويشعر الفرد بصداع شديد - ويكون الجلد جافا ساخنا ويصاب بأرق - ودوران - ورعشة - وهذيان - وفقد الوعي - وتشنج - وربما يؤدي ذلك الى توقف عضلة القلب والموت اذا لم تكن هناك العلاجات السريعة والمناسبة .

٤ - الحرارة والجلد :

طبعاً كلنا يعرف حمى النيل ذلك الطفح الجلدى المميز والذي غالبا ما يصيب الأطفال بدرجات متفاوتة - ويتسبب هذا الطفح عن طريق إفراز كمية غزيرة من العرق مع بقاء سطح الجلد مبتلا أى أن معدل تبخر العرق يكون أقل من معدل إفرازه .
وتؤدي الحرارة الزائدة الى ضعف الطبقة الواقية للجلد (الطبقة الكيراتينية) خاصة

على الأماكن المعراء من الجسم مما يتسبب في التهاب الجلد كما يلاحظ في عمال الأفران
وعمال المفاسل .

وتعمل أشعة الشمس الشديدة على تغير لون الجلد وصلابته وحرقة أحيانا كما يشاهد
في بعض المصطافين الذين يعرضون أجسامهم للشمس فترة طويلة أثناء تواجدهم على
شاطئ البحر . كما أن الإفراط في التعرض لأشعة الشمس قد يؤدي إلى الإصابة بسرطان
الجلد .

5 - الحرارة والخصية :

إن لدرجات الحرارة المرتفعة أثر بالغ على المراحل المختلفة لتكوين الحيوانات المنوية
في الخصية - حيث إنها تؤدي إلى تلف بعض الخلايا المنوية - ويتفاوت هذا التلف بتفاوت
درجة الحرارة ونوع الخلية المنوية - كما أن الحرارة الزائدة تؤدي إلى زيادة نسبة التشوهات
في الحيوانات المنوية والإقلال من حيويتها - وفي كلتا الحالتين يؤثر ذلك في درجة الخصوبة
عند الذكور .

وقد ثبت بالفعل أن ارتفاع درجة حرارة الخصية لأعلى من ٣٩ درجة مئوية عامل
أساسي في حدوث العقم - وغالبا ما يكون ارتفاع درجة حرارة الخصية نتيجة لارتفاع درجة
حرارة البيئة في المقام الأول ، ونتيجة لنوال الخصية في المقام الثاني .

وهذا هو السر في أن الله سبحانه وتعالى جعل الخصيتين في الإنسان العادي خارج
تجويف الجسم وحماهما بكيس يسمى كيس الصفن ودرجة حرارتهما دائما أقل بدرجتين عن
درجة حرارة الجسم العادي ، فهذا هام جدا لتكوين الحيوانات المنوية وحيويتها . .
لذلك يفضل عدم ارتداء الملابس السفلية الضيقة - لفترة طويلة خاصة في فصل الصيف كالجينز
مثلا وما شابه ذلك نظرا للإحتكاك المستمر بالخصية مما يرفع درجة حرارتها مسببا تلك
الإضطرابات السابقة .

الإضرار الناتجة من التعرض لدرجات الحرارة المنخفضة أو البرد بوجه عام :-

1 - العشوائية الشاملة (العامة) :

ومواجهتها في البداية زيادة نشاط العضلات و يؤدي ذلك إلى زيادة عمليات التمثيل
الغذائي (الأيض) التي تنتج عنها كمية عالية من الطاقة في صورة حرارة لتعادل البرودة

الواقعة على الجسم - ولكن اذا طالت فترة التعرض للبرد فان ذلك يؤدي الى إضطرابات في العمليات الفسيولوجية داخل الخلايا مؤديا الى اعراض منها : الفوخة ، والنوران ، والرجفة ، وفقد الذاكرة ، والدخول في غيبوبة وفقد الإحساس وقد يؤدي ذلك الى الموت ، ونسمع باستمرار عن موجات البرد التي تجتاح أجزاء من أوروبا وإتحاد السوفييتي وفنلندا وكندا وكوريا وغيرها سنويا حيث تصل درجات الحرارة من ٥٠م - ٧٠م تحت الصفر مما يؤدي الى هلاك بعض الافراد . كما أن نسبة الإصابة بمرض الروماتيزم المفصلي تزداد في المناطق الباردة والرطبة .

٣ - القدم المغمورة او قدم الخندق :

تسود هذه الحالة بين الجنود الذين يقيمون في الضناك الباردة لفترة زمنية طويلة دون بذل أى جهد عضلى - ويؤدي هذا الوقوف الطويل الى ضيق الأوعية الدموية الموصلة للقدم مما يقلل من تدفق الدم اليها ويصبح لون القدم ازرقا - وفي الحالات الشديدة قد تصاب القدم بالغرغرينة التي تؤدي الى قتل خلايا العضو نظرا لعدم وصول كمية كافية من الدم اليها .

٣ - عضة البرد :

تحدث نتيجة التعرض الفجائي للبرد - ويؤدي ذلك في بادئ الأمر الى ضيق الأوعية الدموية في المناطق المتأثرة كالأطراف مثلا ، ويصحبه زرقة هذه المناطق نتيجة إرتفاع عملية الأيض وتراكم المواد الناتجة منها فانه يحدث إتساع للأوعية الدموية ويصحب ذلك إحمرار وتورم اليدين والقدمين .

الضعف :

١ - التعرض للضغط المنخفض :

كان يعيش الفرد في مكان مرتفع كالجبال - أو يقضى معظم وقته في الطيران ، ويتميز الأماكن المرتفعة بقلّة تركيز الأوكسيجين بها ورغم ذلك فقد تكيف سكان هذه المناطق للظروف المناخية الا أن نسبة الهيموجلوبين وعدد الكرات الدموية الحمراء في هؤلاء الأفراد تكون أعلى منها في سكان المناطق العادية .

٢ - التعرض للضغط المرتفع :

يتعرض الغطاسون وعمال القيسون (القيسون عبارة عن حجرة خاصة تستخدم

للبناء تحت الماء) لضغط عال تحت الماء - وعندما يعود هؤلاء القطاسون أو العمال الى السطح بسرعة حيث الضغط العادى فانهم يعانون من اضطرابات مرضية تسمى في مجملها بمرض القيسون وتفسير ذلك أنه عندما يتعرض الجسم لضغط عال فان ذلك يؤدي الى نوبان كمية عالية من الاوكسيجين والنيتروجين في الدم - وعندما يقل الضغط فجأة فان الاوكسيجين الذائب يتحلل داخل الخلايا أما النيتروجين فيكون فقاعات في الدم وعندما تتحرك هذه الفقاعات مع تيار الدم وتصل الى الشرايين في اعضاء الجسم المختلفة فانها تسد الأوعية الدموية النقيفة في هذه الأماكن محدثة الضرر .

وعموما فإن تباين الضغط من منطقة الى أخرى يؤثر في سلوك الإنسان ، ويسبب له دوارا ، وصعوبة في التنفس ، وطنينا في الأذن .
أما عن تلوث الهواء بالضوضاء والإشعاع وسيتم الحديث عنهما بالتفصيل في ابواب مستقلة .

أضرار أخرى تتسبب عن تلوث الهواء

١ - تأثير المبانى ومواد البناء والمعادن والمنشآت الأثرية :

حينما تكثر الاكاسيد الكبريتية والكربونية والنيتروجينية في الهواء ... وفي وجود نسبة من الرطوبة فان هذه الاكاسيد تكون احماضا مختلفة التركيز والتي بدورها تسبب تاكل لأحجار المباني سواء جيرية أو رملية ، والأجزاء المعدنية وتآكل البويات والرسوم والنقوش النادرة والأجزاء المصنوعة من المطاط والمنسوجات وحتى بعض المواد المصنوعة من البلاستيك - وعليه يؤدي ذلك الى خسار كبيرة في المباني الشهيرة والهامة وعلى رأسها المساجد ، والكثائن ، والقصور ، والمتاحف ، وتقلل من عمرها ، وقد تتسلل تلك الملوثات الى محتويات هذه المنشآت الأثرية والتاريخية النادرة وتلف ما بداخلها من نقوش وخطوط ورسوم وزخارف ، مما يجعل صيانتها مكلفة للغاية ، وقد تستحيل عملية الصيانة ، وبذلك تتبدد ثروة طائلة لا يمكن تعويضها أبدا ، وإن نبعث كثيرا ..

فالمتهم الأول المتسبب في كسر أنف أبى الهول في جمهورية مصر العربية عام ١٩٨٨
ذلك التمثال الرائع للفن ... والمجاور لأهرامات الجيزة ... إحدى عجائب الدنيا السبع ...

والذى يحكى قصة حضارة فرعونية عريقة لها جنورها الضاربة في عمق التاريخ - هو تلوث الهواء .

هذا بالإضافة الى تدمير بعض الكبارى والجسور . وقد قدرت خسائر الولايات المتحدة الأمريكية لعام ١٩٦٧ في هذا المجال بحوالى ١٢ بليون دولار ، وبلغت تكاليف ترميم قوس النصر بفرنسا ٦ ملايين دولار عام ١٩٨٩ .

ومما هو حديث نسبيا بشأن تلف المباني الأثرية هو نمو أنواع معينة من البكتيريا " عبارة عن كائنات دقيقة لا ترى إلا بالعدسات المكبرة أو الميكروسكوب " على الحجارة وفي المسافات والتقويع الدقيقة بينها . . . ومن مخلفات هذه البكتيريا حمض النيتريك والذى تنتج منه الأطنان العديدة سنويا . . . ويطلق هذا الحمض بكل مواد البناء مهما بلغت من صلابة . . . وقد يعمل الحمض على الفتح بالبكتيريا ذاتها ولكنها سرعان ما تزوغ وتتسلل الى مناطق أخرى أعماق في البناء لتمارس نشاطها المدمر . . .

وقد تحفر ثقوبا في الحجارة تصل الى عمق عدة سنتيمترات مما يعرض المبنى للإنهيار ، والآثار والتماثيل النادرة للتلف .

وتتفق الآن مصاريف جمة للتوصل الى طريقة علمية سليمة لإنقاذ تلك المباني والآثار ، وقد توصل العلماء أخيرا الى طريقة تعتمد على معالجة الاحجار والآثار بمحاليل معينة ثم بالمعادن السائلة التى تفكك بالبكتيريا . . . هذا بالإضافة الى تجديد عمليات الطلاء بدهانات خاصة مقاومة لفعل البكتيريا . كما يحدث الآن لإنقاذ كاتيدرائية الروم بمدينة كولون بالمانيا الغربية .

ومن بين الأمثلة التى توضح تأثير الملوثات الغازية بالهواء على المنشآت التاريخية مقبرة تاج محل بالهند - تلك المقبرة الرخامية التى بنيت منذ عدة قرون وقد استغرقت عملية البناء ٢٠ عاما واشترك في التشييد ٢٠٠ ألف فنان وعامل ومهندس - ظلت هذه المقبرة التى تحمل قيما تاريخية وإنسانية وفنية خالدة محتفظة بلونها الأبيض الناصع كما لو كانت مقامة اليوم - ولكن جاء الوقت لتعرض هذه التحف الأثرية للتلوث الجوى المدمر نتيجة للتقدم الصناعى في المناطق المجاورة . ويرجع تآكل كنيسة " وستمنستر " الى جو لندن الملوث بالركبات الكبريتية والنيتروجينية التى تكون في النهاية أحماضا منها حمض الكبريتيك والنيتريك التى تسبب تآكل مواد البناء (انظر أشكال (٣ ، ٤ ، ٥) .

وأيضا مدينة البندقية - فينيسيا - أو البندقية - أو المدينة العائمة بإيطاليا - إن ابنية هذه المدينة الأثرية الفاخرة وما تحتويه من كنائس ضخمة نادرة البناء ، بها نقوش وزخارف فنية نادرة للغاية ... على الجدران من الخارج والداخل والأسقف ... والممرات ... كل هذا عرضة للتخريب بالأبخرة والغارات القادمة من المصانع في المناطق المجاورة ومن نظام التدفئة القديم في المنازل والذي يعتمد على الفحم - وأيضا من فضلات البشر التي تنساب في مياه المدينة التي لا تحتوي على شبكة مجارى عامة ، هذا بالإضافة الى عمليات التعمق والتخمر والتحلل لبعض النفايات والفضلات التي تحدث في الأماكن الساكنة من المياه خاصة عند إرتفاع درجة الحرارة . والسبب الفعلي في سواد قوارب الجندول بالمدينة هو غاز كبريتيد الهيدروجين المتصاعد من القنوات المائية القذرة نتيجة التعفن والتحلل البكتيرى للمخلفات المتنوعة ... ولاشك في أن الرياح تحمل قدرا كبيرا من الكبريتيد بحيث تسود المصنوعات المعدنية والحلأه في المدينة ، والأهم من ذلك هو تسرب الكبريتيد الى النقوش والرسوم والآثار الثمينة النادرة وإتلافها ، هذا غير الرائحة الكريهة المميزة والمنفرة لغاز كبريتيد الهيدروجين "رائحة البيض الفاسد" التي تضايق السائحين والسكان .

ونتبنى أن تكون هناك دراسات وأهية ومتكاملة وعناية متصلة بالمبانى والآثار التاريخية المصرية ذات القيمة الحضارية والفنية الرائعة والفريدة على مستوى العالم ، حتى لاتتلفها مخلفات الملوثات الهوائية ... ومن بين تلك : المساجد الأثرية ، القلعة ، قصر محمد على ، المتحف الإسلامى والقبطى ، والأهرامات ، والتمائيل والمعابد المنتشرة هنا وهناك ... ، ومتحف التحرير الذى يضم أندر القطع الأثرية وأقيمها في العالم - هذا بالإضافة الى بيت المومياة التى تحكى تاريخ حضارة عريقة فريدة ... أصبح المتحف الآن محاصرا بنسبة عالية من التلوث .

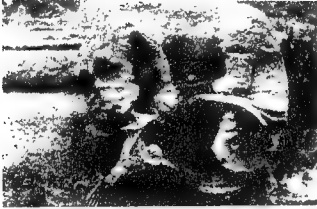
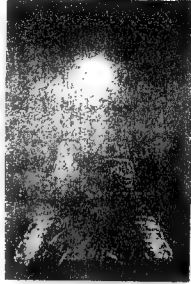
ونقترح بأن يثبت على النواقد مرشحات معينة تعمل على تنقية الهواء الداخل الى حجرات المتحف من الملوثات الغازية المختلفة ، وأن تكون هناك صيانة دورية لتلك المرشحات أو تستبدل على فترات زمنية معينة . هذا بالإضافة الى الفحص الميكروسكوبى الدقيق للقطع الأثرية خاصة المومياة لتحاشي تسلل أى كائنات دقيقة كالبكتريا والفطريات إليها .

ب - الحاق الضرر بالماشية والحيوانات المنزلية الأليفة :

اذ انه من بين الملوثات الغازية حمض الهيدروفلوريك ومركبات الفلور التى تتسلل من

تلوث الهواء

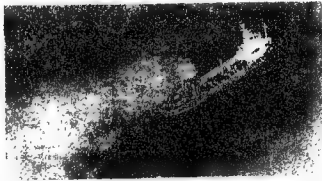
يرجع أيلول بفرنسا : ويرى نصفه الطوى بصعوبة.. والسبب هو التلوثات
الغازية للهواء من ثاني أكسيد الكربون، وثاني أكسيد النيتروجين وغيرها
من غازات عادم السيارات... حدث ذلك في شتاء معتدل غير حادى في
عام ١٩٨٩م نتيجة لمعدوث انتقالات جوية مما أدى إلى عدم تشتت
غازات عادم السيارات في طبقات الجو العليا... بل تركزت باللازب من
سطح الأرض مما جعل الرؤية صعبة.. هذا بالإضافة إلى أن رجال
المرور قد اضطروا لارتداء الأقنعة الواقية.



تأثير ملوثات الهواء على الاحجار
ذات الأشكال القوية والتي تزين
أحدى الكاتدرائيات الشهيرة في
إنجلترا.

(كاتدرائية لنكولن)

مدينة تحرق النفايات في بحر الشمال



مصانع الأسمدة الفوسفاتية والألومنيوم وبعض المعامل الكيميائية ... وغيرها وتمتص النباتات القريبة من تلك المصانع هذه الملوثات . وعندما تتغذى الحيوانات عليها فإنها تصاب بمرض "الفليروز" الذى يؤدي الى نقص في معدل النمو وقلة ادرار اللبن ، كما يؤدي الى الإصابة بالعرج وحدوث بعض التشوهات نتيجة الظل الذى يحدث في نظام تكلس العظام في الأطراف ومناطق الجسم الأخرى . ومن السهل أن تهاجم المركبات الفلورية أسنان الماشية مباشرة مؤدية الى ضعفها وإتلافها وتساقطها . ولم تتجو الارانب ولا نحل العسل ولا بيدان الحرير من الآثار الضارة لتلك المركبات حيث إنها تعتمد على النباتات كمصدر غذائى على الأقل في فترة ليست بالقصيرة من دورة حياتها - وبالطبع سيؤدى كل ذلك الى خسارة إقتصادية كبيرة في الثروة الحيوانية .

ج - إتلاف المحاصيل الزراعية والنباتات الطبيعية ونباتات الزينة :

اذ يؤدي الضبخن (الضباب الممتزج بالدخان) وتلوث الهواء الى إتلاف الغابات ، الحدائق ، أشجار الموالح ، البرسيم ، النرة ، البصل ، وكثير من الخضروات . ويؤدي غاز الازون ومركبات الفلور الى تلف نبات الدخان وكل الخضروات الورقية ، والمحاصيل الحقلية ، والمزروعات التى تستخدم كطعام للماشية ، وكذلك أشجار الغابات .

وسبق الحديث عن تأثير كل من ثانى أكسيد الكبريت ، والأكاسيد النيتروجينية على النباتات . وفي المدن الصناعية الكبرى نجد أن النباتات المخزلية ومنها الحزازيات المتسلقة ، وبعض نباتات الزينة قد اختفت ، كما أن الأشجار الموجودة في تلك المدن والمناطق المجاورة لها قد تحولت أغصانها وسيقانها الى اللون الأسود نتيجة التلوث الهوائى .

د - حوادث الطائرات :

ويرجع ذلك الى الضباب الأرضى المتزايد وتلوث الهواء الكثيف والذى يسبب في قلة الرؤية عند الطيارين مما يؤدي الى وقوع حوادث .

أثر تلوث الهواء على المناخ

يؤثر تلوث الهواء بدرجة كبيرة على كل عناصر النظام البيئى وأهمها الظروف المناخية على مستوى العالم - ويتضح ذلك من الآتى :-

١ - التأثير الصوي : (الإحتباس الحرارى)

يأتى على رأس الملوثات الغازية المتصاعدة الى الهواء الجوى المحيط بالأرض غاز ثانى أكسيد الكربون (ك أم) الذى إزدادت كميته بدرجة كبيرة خاصة منذ عصر النهضة الصناعية - حيث لم يعد المصدر الأساسى للغاز هو حرق الأخشاب فحسب كما كان في الماضى ... بل تنوعت مصادره وتعددت وذلك بإستخدام مصادر حفيرية في الوقود مثل الفحم بنوعيه الحيوانى والنباتى والبتروى وغيرها ... كما أن إزالة الغابات الخضراء التى كانت تستهلك قدرا كبيرا من غاز ك أم في عملية التمثيل الضوئى تعد سببا غير مباشر لإرتفاع نسبة هذا الغاز في الهواء المحيط بالأرض . وتضم القائمة غازات أخرى مثل غاز الميثان " غاز المستنقعات " والأكاسيد النيتروجينية والغازات الكلوروفلوروكربونية " الفريون " ، ويطلق على هذه الغازات بالغازات الصويية .

وتكون تلك الغازات طبقة على إرتفاعات قليلة نسبيا من سطح الأرض في منطقة المجال الحيوى " البيوسفير " وهى المنطقة السفلى من التروبوسفير . وتسمح هذه الطبقة بنفاذ الإشعاعات ذات الطول الموجى القصير القادمة من الشمس الى الأرض " الأشعة فوق البنفسجية " ولكنها لا تسمح بنفاذ الإشعاعات الحرارية ذات الطول الموجى الطويل " الأشعة تحت الحمراء " المنعكسة من سطح الأرض - ... أى أنها تمتص الحرارة المرتدة من سطح الأرض مانعة إياها من الهروب الى طبقات الجو العليا وتمكسها مرة ثانية الى سطح الأرض ، ولذلك فإن الحرارة ستظل حبيسة قرب سطح الأرض . ويكرر ذلك مرات ومرات يؤدى الى إرتفاع ملحوظ في درجة الحرارة على سطح الأرض كما يحدث في الصوية الزجاجية ويساهم كأم حاليا بمقدار ٥٥٪ من التأثير الصوي المتزايد.

إذا ظلت كثافة التلوث على ما هى عليه الآن فإن الدراسات العلمية تتوقع أن ترتفع درجة الحرارة في العالم ، ويكون هذا الإرتفاع أكثر ما يمكن عند القطبين (٥ر درجة مئوية في المتوسط) وأقل ما يمكن عند خط الإستواء (١ر درجة مئوية في المتوسط) وأعلىها عند سطح الأرض وأقلها على إرتفاع ثلاثة كيلو مترات ، وذلك في أعوام ما بين ٢٠٣٠ ، ٢٠٥٠ م أى بعد حوالى ٤٠ سنة من الآن .

وتوقع هذه النتيجة يأتى من الدراسات المستمرة التى تقوم بها هيئات الارصاد

الجوية والأبحاث المتعلقة بالبيئة ، إذ تقدر كمية ثاني أكسيد الكربون الآن في الهواء بنسبة ٣٥٠ جزء في المليون ، وكان تقديره قبل عصر النهضة الصناعية ٢٧٠ جزء في المليون ، أى زادت نسبة الغاز بحوالى ٢٠٪ ، وهناك إجماع على أنه سيتضاعف الى ٥٨٠ جزءا في منتصف القرن القادم .

وتأتى المساهمة الرئيسية في زيادة التركيز هذه ، والناجمة عن نشاط البشر ، كما أشرنا سابقا - - تأتى من إحتراق الوقود الحفرى في العمليات الصناعية ، ومحركات السيارات، وتوليد الطاقة ، ومن التفاعلات الكيميائية الناتجة عن صناعة الأسمت ، فهذه العمليات مجتمعة ، تنتج الآن كميات هائلة من ك أ_٢ كل عام في " الغلاف الجوى " للأرض .

ويعكس توزيع البلاد المسؤولة عن هذه الغازات التغيرات في نمط التصنيع ، ففي عام ١٩٥٠ م صدر من الولايات المتحدة الأمريكية ودول أوروبا الغربية معا أكثر من ٦٨٪ من كل ثاني أكسيد الكربون ، وانخفضت تلك النسبة في عام ١٩٨٠ م الى ٤٢٪ . وخلال الفترة نفسها إزدادت كمية الغاز الصادرة من الدول النامية من ٧٪ الى ٢٠٪ ، حيث تطلعت تلك البلدان الى مثل التصنيع الذى قدمته الدول الصناعية المتقدمة ولا تقتصر الزيادة على ك أ_٢ فقط ، بل هناك زيادة أيضا في باقى الغازات الصوبية سالقة الذكر .

ويجب ألا ننظر الى الإرتفاع في درجة الحرارة المشار اليه سابقا ببساطة . . إذ أنه يعد أكبر تغير مناخى يحدث في جو الأرض منذ ظهور الإنسان منذ أكثر من مليون سنة ، وستكون نتيجة هذا الارتفاع ذوبان الثلوج في القطبين الشمالى والجنوبى والجليد المتكون على قمم الجبال في مناطق متفرقة من العالم ، ويؤدى هذا الذوبان الى ارتفاع منسوب المياه في البحار والمحيطات من متر الى ثلاثة أمتار وباستمرار هذه العملية وبحسابات بسيطة فان المياه ستفيض وستغمر الأرض التى حولها مما يؤدى الى اضطرابات في توزيع الزراعة في العالم ، وربما إختفاء بلاد باكملها بدءا بالمدن الساحلية حيث ان إرتفاع المياه الزائدة قد يصل الى مستوى يفوق منسوب المد في البحار والمحيطات . . .

ومن ناحية أخرى فان إرتفاع درجة الحرارة وذوبان الثلوج سوف يعمل على ظهور تأثير بيئى آخر وهو زيادة نسبة البحر نتيجة لزيادة المسطح المائى للعالم بوجه عام وما يصاحب ذلك من زيادة الأمطار والسيول والفيضانات - هذا بالإضافة الى ان زيادة المياه

تزيد الضغط على القشرة الأرضية مما قد يهدد بزيادة حدوث الزلازل ٠٠٠ وهذا بدوره سوف يؤدي الى خلل ملحوظ في إتزان العلاقة بين الكائنات الحية وبيئتها .
وكل هذه التغيرات سوف تؤدي الى اضطرابات في الظروف المناخية على مستوى العالم مما يهدد عمليات إنتاج الغذاء مؤديا الى مجاعة والى اضطرابات في إستقرار حياة الإنسان وهجرة السكان من مناطق الى أخرى الأمر الذي يترتب عليه آثار سلبية كثيرة ٠٠٠
وقد يتساءل البعض هل من حل ؟

ان الحل هو خفض نسبة ثاني أكسيد الكربون في الجو - ويتم ذلك بالتقليل من مصادر الطاقة التي تعتمد على الفحم والبتروول والبحث عن بدائل أخرى مثل الطاقة الشمسية أو طاقة الرياح ، وهناك طريقة رخيصة وبسيطة جدا هي :
التوقف التام عن اغتيال الأشجار في أى بقعة من العالم والعمل اللئيم على زيادة المساحة الخضراء حيث ان النباتات تمتص غاز ثاني أكسيد الكربون الموجود في الجو وتستقله في عملية التمثيل الضوئى أى في تحضير ما تحتاجه من غذاء .
ومن وجهة النظر البيئية الصديقة فان كثير من التقلبات والظروف المناخية الصعبة مثل الجفاف الطويل في مناطق معينة ، وهطول الأمطار وحدوث فياضانات في مناطق أخرى من العالم والأعاصير المصحوبة بالمطر ، والرعد ، والبرق والإنهيارات الأرضية ٠٠٠ يرجع سببها الى تلوث الهواء .

ويتبادر الى الذهن سؤال ٠٠٠ هو : ما علاقة إرتفاع حرارة الجو (التأثير الصوبى) بغزارة الأمطار فى مناطق معينة وندرتها أو إنعدامها فى مناطق أخرى من العالم؟
الإجابة : يهطل المطر عندما ترتفع - بتأثير الحرارة - طبقات الهواء المشبعة بالبخار الى أعلى وتصادف ريحا باردة تكثف بخار الماء . وهذا ما يحدث الآن في أوروبا بغزارة لامثيل لها من قبل خاصة أن درجات الحرارة ترتفع باستمرار . أما المناطق الجافة فواضح ان إرتفاع الحرارة يزيد بها جفافا على جفاف . فتربتها أضلا فقيرة في الماء ، ومن ثم فالهواء الساخن الذى يصعد الى أعلى لا يحمل بخارا . لكن ما علاقة غزارة الأمطار بالإنزلاقات والانهيارات الأرضية التى سمعنا عنها في أرجاء شتى من أوروبا وأمريكا وآسيا في صيف عام ١٩٨٧ م ؟

الإيجابية : لقد درس علماء اليابان أسباب ظاهرة الانزلاقات الأرضية فوجدوا أن معظم الإنزلاقات تحدث عندما تتسرب مياه الأمطار في التربة حتى تصادف طبقة صماء فتتجمع بغزارة هناك مما يخلخل هذه الطبقة فتكتسح السيول بسهولة الطبقة التي تعلوها . فاذا وقع ذلك على منحدر مثل سلسلة جبال حدثت انهيارات جبارة كالتى سمعنا عنها في منطقة جبال الألب مثلا .

كما أن ظاهرة الإنزلاقات الأرضية تكون واضحة جلية في المناطق التي قضى فيها الإنسان على الغابات ، فالمعروف أن الأشجار تمتص كميات هائلة من مياه الأمطار بمجرد مطاها وتعيدها بخارا للجو خلال عملية النتج .

٣ - التنبؤ بظهور عصر جليدى جديد كالذي سرت به الأرض منذ زمن

بعيد :

والسؤال الآن : كيف تم تفسير حدوث عصر جليدى في الزمن القديم ؟
لقد فسّر بعض الباحثين ان حدوث العصر الجليدى في الزمن الرابع (البلايوسين) نتج عن نقص نسبة ك أ^{١٤} في الهواء نتيجة لحدوث عدة ثورات بركانية وتفاعلات كيميائية في قشرة الأرض اثناء عصر البلايوسين ، وهذه التفاعلات استنفذت جزءا كبيرا من ك أ^{١٤} الموجود بالغلاف الجوى فهبطت حرارته نتيجة لذلك وزاد تراكم الثلج فوق قمم المرتفعات وتكون غطاء جليدى فوق الأجزاء الشمالية من قارتي أوروبا وأمريكا الشمالية . وهناك رأى آخر لتفسير حدوث العصور الجليدية القديمة يقول : انها كانت تحدث عقب حدوث نشاط بركانى واسع النطاق يترتب عليه إرتفاع نسبة الغبار البركانى والأترية في الغلاف الجوى وبالتالي تنخفض حرارة سطح الأرض نتيجة لنقص كمية الإشعاع الشمسى الواردة اليه ، وتبعاً لذلك تنخفض حرارة الهواء ويتراكم الجليد .
وفي عصرنا هذا نرى أن نسبة ك أ^{١٤} في الغلاف الجوى مرتفعة وغالبا ستنزل في إرتفاع مستمر ، وعليه فلن ينضب ك أ^{١٤} الى الحد الذي يؤدى الى خفض درجة الحرارة وتكوين عصر جليدى بهذه الكيفية .

وربما يكون الرأى الثانى هو الأرجح وأقرب الى ما نراه في أيامنا هذه حيث إن الزيادة المستمرة للملوثات الغازية والموالح الدقيقة الترابية وغير الترابية خاصة في القططار

الصناعية ستؤدي الى تكوين طبقة عازلة في الطبقات العليا من منطقة المجال الحيوى ، وستقل هذه الطبقة من نفاذ أشعة الشمس الى الأرض . ويزيادة نسبة الملوثات يزداد معها سمك الطبقة العازلة وتقل نسبة نفاذ أشعة الشمس الى الأرض مؤدية الى الإقلال من الإشعاع الشمسى على سطح الأرض - وهذا بدوره سيعمل على إنخفاض درجة الحرارة على سطح الأرض ، ومع زيادة الإنخفاض في درجة الحرارة ربما تتجمد المياه في البحار مما يبنى بظهور عصر جليدى كالذى مرت به الأرض في طفولتها .

٣ - تاكل طبقة الأوزون :

تتركز طبقة الأوزون في طبقة التروبوز من الغلاف الجوى على إرتفاع ٢٤ كم تقريبا وتلى هذه الطبقة لأسفل طبقة التروبوسفير مباشرة والتي يبلغ ارتفاعها ١٦ كم من مستوى سطح البحر ، وقد تتواجد نسبة من الأوزون ما بين إرتفاع ١٠ كيلو متر و ٥٠ أو ٦٠ كيلو متر أو أعلى . وقد يتعجب البعض حينما يعرف ان كميات الأوزون لو افترضنا جمعها وضغطها بمكبس لوجدنا حجمها من خمسة الى ستة سنتيمترات مكعبة .

وتعد طبقة الأوزون بمثابة نظارة الشمس الواقية التي تحمى من نفاذ الأشعة فوق البنفسجية (U. V) وبعض الأشعة الكونية القادمة من الشمس والأجرام الكونية الى سطح الأرض لما لها من تأثيرات سيئة على الكائنات الحية ومن أهمها اصابة الجلد بالسرطان .

وقد أكدت النتائج التي حصلت عليها بعض الأقمار الصناعية ما لاحظته الباحثون في القارة القطبية الجنوبية (انتركتيكا) من أن طبقة الأوزون الموجودة فوق هذه القارة بدأت تقل من حيث السمك حتى كانت أن تنقب ، وقد قام فريق بحث بريطانى موفد الى القارة برصد طبقة الأوزون في شهر أكتوبر (فترة الربيع بالقطب الجنوبى) من كل عام منذ سنة ١٩٥٧ ووجد أن الغاز في نضوب مستمر - وقد إزداد هذا النضوب من ٣٣٠ وحدة سنة ١٩٥٧ الى ١٨٠ وحدة سنة ١٩٨٥ ، ومع زيادة النضوب وقلة سمك طبقة الأوزون ظهر ثقب بها في بداية السبعينات وأخذ الثقب يكبر كل عام منذ منتصف السبعينات حتى وصل النضوب الى ٤٠ ٪ عام ١٩٨٤ . وأحدث ما وصلت اليه الدراسات وذلك في إبريل عام ١٩٨٧ أن نسبة النضوب قد وصلت الى ٥٠ ٪ . وقد وجد أن ثمة علاقة وثيقة بين نضوب الأوزون وتزايد المركبات الكلوروفلوروكربونية من جهة وتزايد كمية المواد العضوية المكورة (يدخل الكلور في تركيبها)

في طبقة التروبوسفير من جهة أخرى ، وقدرت نسبة المواد العضوية المكثورة في الأعوام الماضية ووجد أنها تتناسب عكسيا مع نسبة الأوزون أى أنه كلما إزدادت نسبة المواد المكثورة نقصت كمية الأوزون .

وهذا يؤكد أن نضوب الأوزون ما هو الا نتيجة مباشرة لتزايد الكلور في طبقة التروبوسفير .

المواد الكلوروفلوروكربونية :

يقصد بها تلك المواد العضوية التى يدخل في تركيبها كلا من عنصرى الكلور والفلور وبالطبع الكربون ، وتوجد هذه المواد في غاز الفريون الذى يستخدم للتبريد في الثلاجات وأجهزة التكييف وأيضا كمادة دافعة في علب وزجاجات الايروسولات من مبيدات ومواد عطرية ودهانات ومعاكين حلاقة وغيرها .
وأهم هذه الغازات ما يلى :-

- * ككلم فل (ثلاثى كلوريد أحادى فلوريد الميثان أو ثالث كلوريد احادى فلوريد الكربون)
- ككلم فلم (ثانى كلوريد ثنائى فلوريد الميثان أو ثنائى كلوريد ثانى فلوريد الكربون)
- * ككلم (رابع كلوريد الكربون) .
- * ككلم يلم (ثلاثى كلوريد الايثان) .

ويبلغ تزايد المواد العضوية المكثورة في طبقة التروبوسفير حاليا حوالى ٣.٥ جزء في الألف بليون (١٠^٩) ويتزايد بمعدل ١٠ جزء في الألف بليون سنويا . وسيتبع هذه الزيادة إتساع ثقب الأوزون فوق القارة القطبية الجنوبية .

كيف يحدث التآكل للأوزون :

من خلال مجموعة من التفاعلات الكيميائية التى تحدث خلال فترة الليل القطبى البارد والطويل (ستة أشهر) في طبقة السحاب القطبى الستراتوسفيرى على النحو التالى :-

١ - التحلل المائى لخامس اكسيد النيتروجين لتكوين حامض النيتريك :



٢ - التحلل المائي لنترات الكلور ويتكون حامض نيتريك وحامض هيبوكلوريت :



٣ - تفاعل كلوريد الهيدروجين مع نترات الكلور ويتكون كلور وحامض نيتريك :



ومع ظهور أول ضوء ربيعي يحدث تحلل ضوئي لحامض الهيبوكلوريت (ناتج التفاعل

رقم ٢) أو تحلل الكلور الناتج من التفاعل (رقم ٣) أو تحلل كليهما - فينتطلق الكلور الذري

(كل) الذي يهاجم الأوزون كالآتي :



وقد أوضححت القياسات تناقص كميات ثاني أكسيد النيتروجين (ن) في الأسابيع

الأولى من الربيع - حيث يتحول الى خامس أكسيد النيتروجين ثم يتحول الأخير الى حامض

النيتريك كما في المعادلة (رقم ١)

■ وبذلك تكون الفرص سانحة لتقوم ذرات الكلور بتعطيم جزيئات الأوزون بكفاءة عالية

(المعادلة رقم٤) خلال هذه الأسابيع الأولى من الربيع ،الى أن يتوافر الإشعاع فوق

البنفسجي نو الطاقة الكبيرة بعد ذلك مؤديا الى تحلل (يد ن) منتجاً (ن) الذي

يتفاعل مع الكلور الذري لتكوين (كل ن) ويتوقف التفاعل مع الأوزون - وقد وجد

(روبرت دى زافرا) من جامعة نيويورك والعاملون معه في مجال الأرصاد أن مستويات

أول أكسيد الكلور (كل) كما في المعادلة (رقم ٤) في الثقب الأوزوني عام ١٩٨٧

كانت أعلى ١٠٠ مرة مما كان يتوقعه .

كما وجد أيضا أن ثمة ثقبا في غاز أكسيد النيتروز (ن) يظهر في الطبقة

الستراتوسفيرية على نحو متزامن مع الثقب الأوزوني .

* كما أن طبقة الأوزون تتأثر بالطائرات الأسرع من الصوت حيث إن هذه الطائرات تطلق

كميات عالية من أكسيد النيتروجين (ن) والذي بدوره يتفاعل مع الأوزون مؤديا الى

تكسيره وتأكله .



ثقب أوكس في الأوزون :

لقد ظهرت بالفعل مساحات مثقوبة في طبقة الأوزون فوق مناطق أخرى غير القطب الجنوبي - وتشمل هذه المناطق القطب الشمالي ومناطق أخرى من أوربا خاصة أعلى جبال الألب . وقد وجد (بونالد هيس) الباحث بالهيئة القومية لإدارة أبحاث الملاحه الجوية والفضاء الأمريكية (ناسا) شواهد على نضوب أوزونى سنوى فوق المنطقة القطبية الشمالية .

وكما يقول (روبرت وأطسون) مدير برنامج (ناسا) انه فى العشرين سنة الأخيرة وصل نضوب الأوزون لمعدل ٢٪ - ٨٪ فوق القطب الشمالى . ورغم قلة هذا النضوب عن ما هو حاصل في القطب الجنوبى حيث النضوب قد وصل الى ٥٠٪ الا انه يعد أشد خطرا نظرا لكثرة البشر وازدهار الحياة بالقرب من القطب الشمالى .

وأحدث ما نشر عن حالة الأوزون في القطب الشمالى هو قيام طائرات أبحاث أمريكية من بداية عام ١٩٨٩ بعدد من الرحلات الى منطقة اسكتلندا (السويد ، النرويج ، فنلندا) ، اسلندا ، جرين لاند (اجزاء من القطب الشمالى) وبلغ عدد الرحلات حتى شهر مارس من نفس العام ٢٨ رحلة ، وكانت النتائج تشير الى أن تلقا كبيرا قد حدث في تلك المنطقة من العالم .٠٠٠ فهناك تغيرات كيميائية كبيرة في الغلاف الجوى وهذه التغيرات اذا استمرت على ماهى عليه فستؤدى الى إستنزاف الأوزون بمعدل كبير في السنوات القادمة وستكون العاقبة وخيمة .

و بمناسبة يوم البيئة العالمى ٥ يونيو ١٩٨٩ أفادت وسائل الإعلام المختلفة بأن حجم الثقب الأوزونى في القطب الشمالى يبلغ حجم قارة أمريكا الشمالية .
وبعد الشرح التفصيلى السابق للتفاعلات التى تؤدى الى تاكل الأوزون ، فان احتمال ظهور تاكل في مناطق أخرى من العالم أمر قائم .

وقد اثبتت الأبحاث أن المواد الكلوروفلوروكربونية ترتفع ببطء شديد في الجو وتستغرق حوالى ١٠ سنوات كي تصل الى غلاف الأوزون على إرتفاع يتراوح بين ٢٥ و ٤٠ كيلو مترا عن سطح البحر وأن فترة عمر مادة (ك كل ٢ فل) تبلغ حوالى ٧٠ سنة ، وأن فترة عمر مسادة (ك كل ٣ فل) تزيد عن ١٠٠ عام .

فترة العمر : هى المدة التى بعد إنقضاءها ينتهى مفعول المادة تماما ، ولكل مادة

فترة عمر خاصة " والمعنى الخطير لذلك أن البشرية لو استطاعت اليوم أن تمنع تمام استعمال هذه الغازات - وهو هدف تسعى اليه بالفعل كثير من الدول الصناعية - لما استطاعت على الرغم من ذلك أن توقف تآكل طبقة الأوزون على الفور . بل سوف يستمر هذا التآكل سنوات عسرا ، وهي الفترة التي تستغرقها الغازات التي استخدمت اليوم في رحلتها ، هذا غير فترة العمر للمادة المتطايرة .

ومما هو مثير للدهشة ... بحث أمريكي جديد نشر حديثا في مجلة " نيتشر Nature" لمجموعة من العلماء الأمريكيين ومضمونة أن الانفجارات البركانية التي تتم في الطبيعة مسؤولة بدرجة ما عن تآكل طبقة الأوزون في العالم . حيث انه من أكثر الغازات المنطلقة من هذه الانفجارات البركانية غازى كلوريد الهيدروجين ، وفلوريد الهيدروجين اللذان يسببان درجة عالية من التآكل { المعادلة رقم (٢) } .

وقد استخدم العلماء برنامجا خاصا بالكمبيوتر وذلك لتقدير كميات هذه الغازات التي تقذف في الهواء وجاءت النتيجة مذهلة حيث ثبت أن مجموعة البراكين في العالم تقذف حوالى ١١ مليون طن من كلوريد الهيدروجين ، ٦ ملايين طن من فلوريد الهيدروجين في الغلاف الجوى سنويا ... ومعنى ذلك أنه لايجب القاء اللوم كلية على المركبات الكورفلوروكربونية في نضوب طبقة الأوزون ... وأن هذه الطبقة يمكن أن تقل أو تزيد طبقا للنشاط البركانى في العالم .

ومما يدعو الى التفاؤل ما أعلنه العالم السويدي " لارسن " مكتشف طبقة الأوزون - حيث أعلن منذ شهرين قليلة ان معدل تآكل غلاف الأوزون قد انخفض الى حد ما ولكنه مازال في الحدود الحرجة .

إثارة البيئة لتآكل طبقة الأوزون :

ان النضوب المستمر في طبقة الأوزون سيؤدي الى زيادة نفاذ الإشعاعات الكونية التي ترد الى سطح الكرة الأرضية من الاجرام الكونية المحيطة ، سواء في ذلك اشعاعات الشمس غير المرئية كالاشعة فوق البنفسجية " لها طول موجى قصير وقوة نفاذ عالية " والأشعة تحت الحمراء التي لا يتحمل جسم الإنسان والكائنات الأخرى الا قدرا محدودا منها ، أو الأشعة غير المرئية التي تصلنا من النجوم والمجرات التي لاعد ولا حصر لها حول كوكبنا - الأرض - والتي يطلق عليها العلماء مجتمعة اسم " الأشعة الكونية " .

وهذه الأشعة تؤدي الى تلف كثير من المحاصيل - خاصة محاصيل الحبوب مثل القمح والذرة الصيفية وفول الصويا ، وكذلك الفواكه والحق الضرر بالكائنات الحية مؤدية الى إضطراب في التوازن البيئي - كما تؤدي الى إرتفاع حالات الإصابة بسرطان الجلد ، فقد لاحظ العلماء أن سكان جبال الهيمالايا والمناطق الجبلية العالية هم أكثر الناس تعرضا للإصابة بسرطان الجلد - والسبب هو : أن سكان هذه المناطق يتلقون قدراً أكبر من الأشعة الكونية .

مع ازدياد نفاذ الأشعة فوق البنفسجية كنوع من الأشعة الكونية فقد تؤدي الى اصابة العين بمرض المياه البيضاء " الكاتاراكت " الذي ينتهي بالعمى . وقد تؤدي الأشعة أيضا الى خلل في الجهاز المناعي مما يسبب نقصا في المناعة المكتسبة ، وبذلك يصبح الجسم عرضة للإصابة بالميكروبات الإنتهازية .

وقد أجمعت الدراسات على انه اذا نقصت طبقة الاوزون بمعدل ١٪ فان الأشعة فوق البنفسجية ستزداد بمعدل ٢٪ ، ونسبة ٢٪ هذه تؤدي الى ٤٪ زيادة في معدل الإصابة بسرطان الجلد .

وفي مؤتمر عقد مؤخرا في الولايات المتحدة الأمريكية ، قدر العلماء أن ما لا يقل عن مليوني نسمة يصابون كل عام بسرطان الجلد ، نتيجة لخرق طبقة الاوزون المحيط بالأرض ، وتزايد ما يتدفق من هذه الثقوب من إشعاعات وتتنبأ دراسة حديثة قامت بها وكالة حماية البيئة الأمريكية انه ستحدث ٨٠٠.٠٠٠ حالة وفاة اضافية بسرطان الجلد في الولايات المتحدة بحلول عام ٢٠٧٥ م اذا ما استمر إطلاق المركبات الفلوروكربونية في التزايد بالمعدلات الحالية . (انظر الملوثات الثانوية - تلوث الهواء) .

ومن الإكتشافات التي توصل اليها علماء الطبيعة الجرية ان الخلل في طبقة الاوزون يلعب دوراً في تغير الطقس الذي اعتدناه ، مع تغير دورة فصول السنة .

هل من حل لهذه المشكلة ؟

كل ما يمكن عمله بصدد هذه المشكلة هو إصدار قانون صارم لمنع إنتاج المركبات الكلوروفلوروكربونية ، وبشأن هذا الموضوع دعا برنامج الأمم المتحدة للبيئة الدول الأعضاء للتوقيع على معاهدة فيينا لحماية طبقة الاوزون والحد من إنتاج هذه المواد وإتخاذ الإجراءات القانونية بشأنها ، كما تمت إتفاقية مونتريال في سبتمبر عام ١٩٨٧ م لنفس الغرض .

وتطالعنا وسائل الإعلام المختلفة بين الحين والآخر عن اللقائات المستمرة بين المهتمين والمتخصصين في حماية البيئة من بلدان العالم المختلفة ، ففي مارس عام ١٩٨٩ م وبدعوة من الحكومة البريطانية تجمع وفود ١٠٠ (مائة دولة) لمناقشة ملابسات طبقة الأوزون في الغلاف الجوى ووضع إتفاقية دولية جديدة ذات بروتوكول واضح للوصول الى طريقة للحد من التآكل المستمر لطبقة الأوزون .

ومما قاله المسئول الأول عن حماية البيئة في العالم الدكتور / مصطفى طلبة الذى يشغل منصب وكيل السكرتير العام للأمم المتحدة للبيئة في حوار أجراه معه الدكتور / أسامة الخولى وهو استاذ له نشاطه البارز في مجال العلوم - جاء ذلك في كتاب : " الإنسان والبيئة- يناير سنة ١٩٩٠ م قال الدكتور / طلبة ردا على السؤال : أليس يمكننا تخليق غاز الأوزون ؟ . الإجابة : معليا لايمكن تحضير الأوزون وإطلاقه فى الغلاف الجوى على الرغم من امكانية تحضيره كيميائيا فى المعمل ، لكنه يتخلق كونييا بإتحاد ذرتى أوكسجين ، ثم تتدخل ذرة أوكسجين ثالثة ، فيتكون الأوزون (ببساطة) ، وهذا المركب يتكسر بأشعة الشمس ، لكن العناية الالهية جعلت معدل التكسير مساويا لمعدل التخليق ، لكن عندما تدخلت المواد الكلوروفلوروكربونية حدث خلل هائل ، إذ أصبح معدل التكسير أكبر من معدل التخليق ، واختل بذلك النظام الكونى الموضوع للحفاظ على البشر .

واستطرد الدكتور / طلبة قائلا :-

ولذلك عندما ناقشنا دقة المفهوم العلمى والآثار السلبية لهذا الأمر ، وأهمية الحفاظ على البيئة وحياة الإنسان ، لم يختلف معنا أحد ، لكننا اصطدنا بالشركات الكبرى التى تنتج المواد الكلوروفلوروكربونية التى تسبب تحطيم مادة الأوزون وإستهلاكها ، وهى مجموعة شركات يبلغ حجم إنتاجها من هذه المواد ٢٠٠٠ مليون دولار سنويا فقط ، لكن لو حسبنا إجمالى تكلفة الإنتاج الذى تدخل أو تستخدم هذه المواد في صناعته (كالثلاجات والتلفازات وأجهزة المذايع والفيديو) لفوجئنا برقم يصل الى آلاف الملايين من الدولارات ، وتكاد تكون كل صناعات العالم مرتبطة به .

وأصبحت القضية : كيف نجد البديل ؟! وهل نوقف الصناعات ؟ وبدأ الخلاف بين الدول والشركات على الأسواق ، بمعنى لو توصلت شركة ما أو دولة ما الى بديل ، وسبقت بذلك

شركة أخرى منافسة ، فان الشركة التي توصلت الى البديل ستمتثل السوق الذي كان يبيع فيه الطرف الآخر .

وأصبحت المفاوضات حول التجارة ، وليس حول مصير الكون ، الى أن توصلنا الى صيغة تقدم حلا مرخيا لكل الأطراف ، وتضمن لكل طرف حقوقه ، ولكن بقت مشكلة الدول النامية ، التي رأت أنها لو أوقفت الإنتاج أو قلته ، فانها لن تستطيع إنتاج أى سلعة تدخل فيها هذه المواد الكيماوية أو أن تحصل عليها .

وقد تغلبنا على هذا بأن أعطينا الدول النامية في الإتفاقية مهلة عشر سنوات ، كما اشترط أن تقدم الدول الصناعية المنتجة قدرا من الإنتاج الى الدول النامية في حالة توصلها الى بديل . واستقرس الدكتور / طلبه في حديثه قائلا :-

وبعد ذلك أعدنا صياغة الإتفاقية ، واشترطنا أن لاتدخل الإتفاقية مرحلة التنفيذ الا بعد أن يوقع عليها عدد من الدول التي يكون حجم استقلالها لهذه المواد الكيماوية لا يقل عن ١٧٪ من إجمالي ما ينتج عالميا ، وهذا ضمان لكي لاتوضع الإتفاقية موضع التنفيذ دون أن يكون الكبار قد وقعوا عليها ، لان أكبر المنتجين في العالم هم دول السوق الأوروبية المشتركة (٢٨٪) ، الولايات المتحدة ٢٩٪ ، الاتحاد السوفيتي ١٠٪ ، اليابان ١٠٪ ، وكان لابد أن يكون كل هؤلاء في دائرة التنفيذ في وقت واحد لانهم كبار المنتجين ، وبالتالي فان الإتفاقية مطبقة على كل من ينتج ، وان يحقق أحد مكسبا على حساب الآخر .

واشترطنا أيضا أن تدخل الإتفاقية نطاق التنفيذ ابتداء من يناير سنة ١٩٨٩ م ، وقد وقعت أمريكا ، وصندوق الكونجرس الأمريكى في خلال سنة أشهر فقط ووقعت دول أوروبا الغربية ، وصدقت برلماناتها ، وكذلك اليابان والإتحاد السوفيتي . وفي نهاية الحوار قال الدكتور / طلبه وفي تقديرى أن الإتفاقية حاولت أن تنقذ العالم ، وحقت إنجازا مهما في وقت قصير ، فقد دخلت حيز التنفيذ بعد عام ونصف عام فقط بعد إعلانها ، وهى سابقة في مثل هذه الإتفاقيات الدولية .

مقاومة تلوث الهواء

تتم مقاومة تلوث الهواء بالطرق الآتية :-
بالنسبة للسيارات ووسائل النقل المختلفة :

* في حالة إستيراد أو تصنيع السيارات تراعى عدة نقاط منها :-

- سعة محرك السيارة بما يتلق والطروف البيئية للقطر ... مثل الطبيعة الجغرافية من تضاريس وسهول ... والتعداد السكاني ... وعدد السيارات الموجودة بالفعل .
- التشجيع على إستيراد أو تصنيع محركات تعمل بجازولين لا يضاف اليه إلا نسبة طفيفة من مركبات الرصاص ، وباحذا لو كان المحرك يعمل بجازولين نقي .
- نقل ورش سمكة السيارات ودهانها (اللوكو) ٥٠ وكل ورشة مماثلة يصدر منها ضوضاء أو غازات ضارة بالصحة الى أماكن بعيدة عن الكتلة السكنية حفاظا على صحة الأفراد وراحتهم .

مسئولية إدارة المرور :

وبتلخص في الآتي :

ضبط السيارات المخالفة أى التى تصدر عادما بنسبة كبيرة لاتتفق والنسب المسموح بها ، ومنعها من السير ، ويتضمن ذلك وضع نقاط مراقبة على مداخل المدن وطرق الطوالى بين المحافظات لمراقبة السيارات المخالفة وضبطها .

الفحص الفنى الدقيق على جميع أنواع السيارات من خاصة وعامة وذلك عند تجديد رخص التسيير ، ويتم التركيز على مدى كفاءة الموتور وكمية العادم التى تنبعث منه ، هل هى في نطاق المسموح به أم لا ... ويوجد الآن أجهزة حديثة لإجراء هذه الفحوصات ... ويجب عدم التهاون في إعطاء أى سيارة رخصة تسيير مهما كان مالكاها إلا بعد أن تتوافر فيها الشروط المطلوبة (شروط الأمان ، وكفاءة عمل المحرك في إتمام عملية الإحتراق بالمستوى المطلوب) .
فك الإختناقات المرورية في الشوارع المزبجة وأثناء ساعات الذروة ... ويتم ذلك بحملات مرورية إضافية .

الإهتمام بوسائل النقل العام المختلفة من صيانة ونظافة وضبط مواعيد ... وتكثيف غير الصالح منها .

ما يقال عن السيارات يقال أيضا على الموتورسيكل تلك الوسيلة اللعينة التى تكثر منها كمية عادم رهيبية جدا تؤدى الى تلوث الهواء ... ناهيك عن الضوضاء التى تسببها خاصة الموتورسيكل ثنائى الأشواط الذى يتم فيه خلط الزيت بالبنزين مباشرة

وعدم وجود دائرة منفصلة لزيت التزيت . هذا بالإضافة الى أن خلط الزيت يتم عشوائيا دون التقيد بالنسبة المحددة وهي ١ : ٢٠ .

وفي معظم بلدان العالم قد حل الموتوسيكل رياعى الأشواط الذى يتضمن دائرتين منفصلتين ، احدهما للوقود والأخرى للزيت بدلا من الموتوسيكل ثنائى الأشواط . وكذلك الشاحنات ، والحافلات ، والجرارات ... وما شابه ذلك .

يجب على سائقى السيارات ضبط محرك السيارة باستمرار ، وتنظيف الشكمان بين الحين والآخر بمواد تعمل على إزالة الملوثات المتراكمة بداخله ... ومن هذه المواد خامس أكسيد الفاناديوم ... ويجب على المسئولين أن يوفرُوا هذه المواد في محطات البنزين وأماكن غسيل السيارات ليسهل على الجمهور تداولها .

البحث عن مصادر جديدة بديلة للطاقة بحيث لا تعتمد هذه المصادر على وقود يضاف اليه مركبات تغير البيئة مثل الجازولين الذى يضاف اليه مركبات الرصاص كما أن هناك أنواعا معينة تحتوى على نسبة عالية من الكبريت ... ويمكن إستبدال ذلك بجازولين نقى ... أو غاز طبيعى ... والتركيز على مصادر الطاقة التى لا تنتج أى نوع من الملوثات مثل الطاقة الشمسية ، والطاقة النووية وإن كانت الأخيرة لها خطورتها إلا أنه في حالة الإستعانة بالخبرات والكفاءات والفنيين وإتباع جميع الإحتياطات فمن الممكن تفادى هذه الخطورة .

التخطيط العمرانى السليم :

في حالة إقامة مدن جديدة يجب مراعات نوع التربة التى سيقام عليها البناء ... ارتفاع المباني وأبعاد النوافذ في تلك المباني ... وإتساع الشوارع ... ونسبة الحدائق العامة والمنتزهات (المساحة الخضراء) ... ونوعية المشاريع والمؤسسات الصناعية .

بالنسبة للمصانع :

- يجب على المصانع معالجة مخلفاتها بدقة قبل التخلص منها .
- يجب ان تكون هناك رقابة مستمرة من جهة مسئولة يمكن أن نسميها " مركز أو هيئة حماية البيئة " على المصانع المختلفة لتحديد نسبة الملوثات بما يتفق والمقايير العالمية.
- يجب عقاب كل مستهتر يضرب بالقوانين البيئية عرض الحائط ويعمل على تلويث البيئة

مستهيئا بصحة الإنسان ، ويبدأ هذا العقاب بغرامة مالية كبيرة ، ثم الحبس أو تكرار الخطأ ، وكلتا العقوبتين مع غلق المؤسسة أو المصنع في حالة تكرار الخطأ للمرة الثالثة .

تطوير المصانع القديمة والتخلص التام من الآلات ذات التلوث المرتفع .
نقل المصانع التي أصبحت محاطة بنسبة عالية من المباني السكنية الى مناطق أخرى بعيدة عن الكتلة السكنية .

يجب أن تكون مداخن المصانع ذات إرتفاع شاهق ، وأن يتم تزويد المداخن بمرشحات ومصافي معينة وذلك لحجز الغبار والدخان والهباب الذي ينطلق الى الغلاف الجوى ويلوثه .

كما يجب أن يكون هناك تنظيف دورى لتلك المرشحات والمصافي حتى لا تقل كفاءتها بمرور الوقت ، وفي كثير من الحالات يمكن الإستفادة من المركبات الغازية وتحويلها الى مركبات أخرى ذات قيمة إقتصادية ... مثل تحويل ثانى أكسيد الكبريت الى كبريتات أمونيوم أو حمض كبريتيك .

عدم الترخيص بإقامة أى مشروع صناعى ، أو خاص بتوليد الطاقة ، أو يحدث عن البترول ، أو التعامل بمواد كيميائية أو غير ذلك الا بدراسة تأثيره على البيئة من كافة النواحي .

نظرا للزيادة المضطردة في عدد السكان يجب تخصيص مدينة صناعية تضم جميع المصانع بأنواعها المختلفة ، وأن تكون هذه المدينة بعيدة عن الكتلة السكنية بمسافة كافية .

نظرا للتطور التكنولوجى السريع وإختراع آلات حديثة ، يجب الإستعانة بالخيبرات الممتازة والكفاءات المالية في تشغيل وصيانة تلك الآلات داخل المصانع ، ومحطات القوى ، أو أى مشروع آخر ، حتى لا تكون بعد ذلك مصدرا للكوارث البيئية ، التي تتسبب عن عدم الإلمام بالطريقة السليمة للتعامل مع تلك الآلات .

وضع خطة لطوارئ البيئة (الكوارث البيئية التي تحدث فجأة) كإنفجار أو حريق مصنع أو ماشابه ذلك ، ويتم تنفيذ هذه الخطة بالتعاون مع وزارات الداخلية والصحة والشئون الإجتماعية والصناعة والنقل .

- تنظيم تداول المواد الخطرة والسامة والكيميائية والتي تسبب في حدوث الأمراض الخبيثة وعلى رأسها السرطان وذلك عند النقل أو التخزين أو التصدير ، وأيضاً وسائل التخلص منها وذلك وفق قانون خاص لحماية الكائنات الحية من أخطارها .
- الإهتمام بنتائج الأبحاث العلمية التي تجرى في مجال حماية البيئة وتطبيقها على نطاق واسع كتعريف بعض الباحثين على كائنات دقيقة كائنات معينة من البكتريا وبعض الطحالب التي لها قدرة فائقة على إمتصاص المواد السامة من البيئة وتركيزها داخل أجسامها وتحويل الكثير منها من صورة ضارة الى أخرى غير ضارة ، مثل العناصر الثقيلة كالرصاص ، والكاديوم ، والزنك ... وغيرها ، وبذلك تقلل تلك الكائنات من التأثير الضار لتلك العناصر في الوسط البيئي .
- زيادة الرقعة الخضراء ممثلة في الأشجار والحدائق والمنتزهات ، وتشجيع الجمهور على غرس المزيد من الأشجار والعناية بها الى أن تضرب جنورها في التربة لمسافة كبيرة حتى لا يقتلعها أو يقصفها بعض المجرمين ، ومن ثم تعتمد الشجرة على نفسها فيما تحتاجه من غذاء حيث إن للأشجار وكذلك المسطحات الخضراء فوائد جمة تذكر منها الآتى :

تعديل مكونات الهواء :

حيث تعتبر الأشجار والمساحات الخضراء في المنتزهات والحدائق العامة والخاصة الموجودة بالمدينة وحولها - تعتبر رئات المدينة - فالأشجار والنباتات عموماً تحرر نهاراً كميات هائلة من الأوكسجين تساهم في تعديل مكونات الهواء لصالح الإنسان .

لقد ظهر أن بإمكان كيلومتر مربع واحد من الأشجار في النهار الواحد أن تحرر بين طن واحد الى ثلاثة أطنان من الأوكسجين ، وهذا يوضح ما لأثر النبات في تعديل نسب مكونات الهواء لصالح صحة الإنسان .

ومن هنا تتبدى الأهمية الكبيرة للأشجار والمنتزهات والحدائق في المدن ، التي تعمل على توازن الأوكسجين في الهواء ، مثل وظيفة الرئة في الجسم ، وتقوم الأوراق الخضراء بإمتصاص غاز ثاني أكسيد الكربون وتستخدمه في عملية التمثيل الضوئي (تصنيع ما تحتاجه من مواد غذائية) وإطلاق كمية من الأوكسجين لتعويض ما تستهلكه الكائنات الحية والسيارات وعمليات الإحتراق المختلفة ، وأولاً هذه النباتات أحدثت كارثة بيئية كبرى .

ويقول الدراسات أن الشجرة الواحدة يمكنها إمتصاص ما تطلقه سيارة ذات ماكينة احتراق داخلى تسير مسافة (٢٥٠٠) كيلو متر في السنة .

ويذهب بعض الخبراء في تقدير إحتياجات المدينة الى أشجار لغرض تشغيل مكونات الهواء الى إحتساب أعداد السيارات العاملة في شوارع المدينة - ثم تقدير حجم التشجير اللازم حسب المعادلة التالية :-

الإحتياجات الكلية من الأشجار في المدينة وأطرافها = عدد السيارات في شوارع المدينة x ٣ أو ٤ أو ٥

تنقية الهواء من الضار والرمال وحصد العواصف الترابية والرمالية :

ويكون ذلك جليا في المناطق الترابية المفتوحة والمناطق الصحراوية وشبه الصحراوية ... ففي هذه الأماكن تجرى الرياح بكامل قوتها محملة بالأتربة وحببيات الرمل ... فتحمل حياة الإنسان الى جحيم وتشعره بالتعاسة ولاشيء يساعد الإنسان ويقيه قسوة هذه العواصف سوى الأشجار ... ولقد ثبت أن مختلف أنواع الأشجار والنباتات يمكنها حصد وترسيب كميات متفاوتة من الأتربة والرمال والغبار التي تحملها الرياح .

ويمكن لشجرة واحدة كاملة النمو حصد وإمتصاص ٩٧٨ كيلو جراما من الأتربة سنويا تترسب على ورقها وفصصاتها وجذوعها ثم تنزل هذه الكمية الى الأرض عند سقوط الأمطار أو غسل هذه الاشجار .

تنقية الهواء من المركبات الضارة :

ثبت أن بعض النباتات تقوم بتنقية الهواء من المركبات الضارة التي تنفثها العوادم الصناعية وعوادم السيارات . ففي عام ١٩٧٩ م أعلن علماء النبات في لندن أن العشب المعروف بعشب الثعلب يقوم بعمليات فسيولوجية طبيعية تحول نون تراكم غاز ثاني أكسيد الكبريت الضار بالصحة في الهواء ، وهذا الغاز من الغازات الموجودة في العوادم (انظر تلوث الهواء) .

ومن الثابت أن التشجير يعمل على تبعثر الملوثات وانقاص نسبة تلوث الهواء ، اذ يتناقص تركيز الملوثات مع زيادة نسبة المناطق المفتوحة المشجرة ، وتعمل المركبات الملوثة للهواء الى التركيز فوق مظلة الأشجار أما تحتها فلا يوجد منها الا جزء يسير ، كما أن حواجز الأشجار بين المناطق السكنية والصناعية تقوم بإنقاص تلوث الهواء بدرجة كبيرة .

هذا بالإضافة الى أنه قد ثبت أن النباتات تمتص أنواعا مختلفة من السموم
لجودة في الجو الملوث ، وكثيرا ما تتحول هذه السموم الى مواد غير سامة .

تثبيت جيبات التربة وهما سكا وحمايتها من التعرية والتلف :

يؤثر التشجير في عملية تثبيت التربة تأثيرا إيجابيا ومنع التعرية ويصد الرياح
المحملة بالغبار والتي تعمل على إتلاف الغروسات والمشاريع الزراعية - هذا من جهة - ومن
جهة أخرى فإن الغطاء النباتي يحافظ على التربة من التعرية بفعل الرياح القوية . كما أن
المجموع الجذري للأشجار يقوم بامتصاص المياه الجوفية المرتفعة ويقلل من نسبتها في كثير
من الأماكن التي يرتفع فيها منسوب تلك المياه وبذلك يحمي التربة الزراعية من التلف .

الشجرة وما تصفيه من منظر جميل خلّاب يدخل البهجة والراحة والسرور والتفاؤل إلى
نفس الإنسان : مما لا شك فيه أن التشجير يؤدي الى توفير المناظر الجميلة وخلق الأجواء
الخلابة وبإحدى أو تم التشجير في المدينة حتى تنهيئ للسكان بيئة ملائمة للراحة
والاستجمام وقضاء أوقات الفراغ والرياضة والتنزه . كما أن التشجير يؤثر في رفع المستوى
الاجتماعي والصحي ويوفر الجو الحافز للإبداع والإبتكار .

هذا بالإضافة الى أن تشجير الأرصفة في الشوارع يعمل على تظليل هذه الأرصفة
خصوصا في المدن ذات الجو الحار المشمس صيفا هذا بالإضافة الى أن الأشجار تضيف
على الشوارع والأرصفة جمالا يتمتع به المارة وسكان العقارات المتاخمة لهذه الأرصفة.

وصدق الله العظيم في كتابه الحكيم :-

(في سورة ق)

" والأرض مددناها وألقينا فيها رواسي ونبتنا فيها من كل زوج بهيج *

تبصرة وذكرى لكل عبد منيب *

(في سورة الحج)

" وترى الأرض هامدة فإذا أنزلنا عليها الماء اهتزت وربت وأنبتت من كل

زوج بهيج *

(في سورة النمل)

" وأنزل لكم من السماء ماء فأنبتنا به حدائق ذات بهجة *

(في سورة الفتح)

" لقد رضى الله عن المؤمنين اذ يبايعونك تحت الشجرة * "

وهناك من الأشجار ما يعطى ثمارا جميلة حلوة المذاق ، أو أزهارا جذابة ذات رائحة زكية .

وصدق الله العظيم :

(في سورة الأنعام)

" وهو الذى أنشأ جنات معروشات وغير معروشات والنخل والزرع مختلفا

أكله الزيتون والرمان متشابها وغير متشابهه * "

(وفي سورة ق)

" ونزلنا من السماء ماء مباركا فأنبتنا به جنات وحب الحصيد *

والنخل بأسقام لها طلع نضيد * رزقا للعباد ... "

(وفي سورة الرحمن)

" والأرض وضعها للأنام * فيها فاكهة والنخل ذات الأكمام * والحب ذو

العصف والريحان * "

(وفي سورة عبس)

" انا صبينا الماء صبا * ثم شققنا الأرض شقا * فأنبتنا فيها حبا

وعنبا وقصبا * وزيتونا ونخلًا وحدائق غلبا * وفاكهة وأبا * متاعا لكم

ولأنعامكم * "

وكم يهرب الإنسان مسرعا بعيدا عن حرارة الشمس الشديدة في يوم صيف قاس

باحثا عن شجرة يستريح أسفلها .

تلطيف حواء الجو :

يمكن للمناطق الخضراء تخفيض درجات الحرارة العالية صيفا بمقدار ٥ - ٦ درجة

مئوية على الأقل ، ورفع درجات الحرارة الصغرى شتاء ، ورفع درجة الرطوبة النسبية في

المواسم الجافة بمقدار ١٥ الى ٢٠٪ ، ويكون ذلك وفق دراسة علمية دقيقة تشمل طريقة

التوزيع المناسب للمناطق الخضراء في المدينة ... واختيار النباتات المناسبة .

هذا وقد وجد أن درجة الإشعاع في المناطق العارية من الأشجار والغطاء النباتي

أعلى بكثير عن ما هي في المناطق المشجرة المكسوة ... وسبب ذلك هو صند المزروعات لأشعة الشمس المباشرة وإمتصاص جزء منها ، وبذلك تنخفض درجة الحرارة العظمى الى حد واضح .
تقليل التبخر :

حيث إن معدل التبخر يتوقف على عدة عوامل منها سرعة هبوب الرياح ودرجة حرارة الجو والرطوبة النسبية في الهواء ، وبما أن التشجير وإنشاء المصدات يؤدي الى تقليل سرعة الرياح ويخفض درجة الحرارة العالية وزيادة الرطوبة النسبية فانه بالتالي يعمل على تقليل التبخر مقارنة بالاماكن المكشوفة .

شجرة مقاومة للتلوث العام :

وبما يؤثر الدهشة شجرة يابانية تدعى (جينكويلويا) هذه الشجرة مقاومة للتلوث - وهي الآن موضع عناية ودراسة كثيفة من العلماء الزراعيين في مختلف بلاد العالم ويتميز هذه الشجرة بأنها تقاوم بنجاح التلوث الصناعي ، والتلوث الناجم عن التكاثر السكاني ، وبالتالي فهي أفضل شجرة لتزيين أروصف الشوارع في المدن التي تعاني من أزمة تلوث الجو والهواء .

وقد ثبت أنها تتكيف بسرعة مع مختلف أنواع المناخ ، فقد نجحت تجربة زراعتها في نيويورك ، وأصبحت تؤلف النسبة الكبرى من الأشجار التزيينية المزروعة على أروصف حتى مانهاتن ، يضاف الى ذلك أنها تتمتع بحصانة مذهشة ضد الطفيليات المألوفة ، ونادرا ما تستضيفها وتقلنها الحشرات والفطريات .

إنتاج البترول مع توافر معظم المميزات السابقة :

وشجرة أخرى تنتج بترولا - انها شجرة " الهوهوا " - وهي شجرة برية قديمة لم يعرفها الإنسان المعاصر أى أهمية تذكر - أنها شجرة أمريكية مكسيكية الموطن تبشر بمستقبل زاهر ، فهي تعتبر احدى المصادر الطبيعية الفنية بالزيت البترولية كالوقود والشحوم والشمع بالإضافة الى انها تعد ايضا شجرة زينة وجمال وتستطيع أن تنمو في مناطق جافة قاحلة شحيحة الماء . حيث لا تستطيع نباتات أخرى تحمل مثل هذه الظروف القاسية ، ومن الجدير بالذكر أن تشير الى أنه قد نجحت زراعة هذه الشجرة في بعض البلدان العربية وعلى الأخص

في المملكة العربية السعودية والسودان ، حيث تأقلمت هناك تحت ظروف الجفاف وقلة الماء لدرجة مذهلة .

وشجرة الهوهويا يمكنها أن تعيش سنة كاملة بدون ماء ذلك لأن جنورها تتسرب بسرعة الى أعماق التربة ، ففي الأشهر الأولى لغرسها قد تمتد الجذور الى عمق ٢٥ سنتيمتر في كل يوم من حياتها ، ولذلك فانه من الشائع أن تصل جذور الأشجار البالغة الى عمق ٢٠ متر أى ما يعادل عشرة أضعاف إرتفاعها عن سطح الأرض.

وتحتوى بذور ثمار الهوهويا على ٥٠٪ من وزنها مادة زيتية سائلة والزيت يشبه في خواصه زيت حوت العنبر فهو يتصلب عندما يتعرض لدرجات حرارة منخفضة نسبيا ، مكونة مادة شمعية بيضاء يستفاد منها في كثير من الصناعات المختلفة .

وزيت الهوهويا يقاوم الضغوط المرتفعة ، ويظل محتفظا بقوامه اللزج ، ولا يفقد هذه اللزوجة مهما تعرض لدرجات حرارة مرتفعة كما أنه لا يتأثر بالهواء لذا لا يتأكسد بسهولة ، ومن ثم فإن تركيبة الكيمياء يظل ثابتا ، فلا يفسد بفعل الميكروبات .

ويستفاد من هذا الزيت في صناعات شتى كمصدر للطاقة بديلا عن البترول وفي إدارة محركات المصانع والسيارات ، وفي التشحيم والتزييت. والأبحاث مستمرة لدراسة خصائص هذه الشجرة العجيبة .

وبالإضافة الى ذلك فيمكن القول أنه :

- يمكن للأشجار إمتصاص الأصوات والتقليل من درجات الضوضاء التي تتزايد باستمرار .
- كما أن للأشجار مربودا سياحيا لا يستهان به ، حيث يعكس وجهها حسنا للبلد والمدينة ، كما يعد ظاهرة حضارية .

وبعد هذا كله فلا يسعنا الا أن نقول :-

ان الشجرة رمز للحياة ... رمز للتأمل والتفكير ... وعنوان للصحة ... والجمال ... وكنز للثروة ... ودليل الحضارة الحقبة ... ووسيلة لمقاومة التلوث ...

وربما يكون التشجير والعناية بالشجرة اكثر أهمية من أى عملية تنموية أخرى بمروداتها الإيجابية للإنسان وبيئته بشكل مباشر أو غير مباشر .

التوعية :

وتتمثل في الآتي :-

- توعية الأفراد بمخاطر الملوثات المختلفة وذلك عن طريق اللقاءات والندوات التي تجمع بين المسؤولين والمتخصصين في حماية البيئة وعامة الشعب .
- توعية الجمهور بقيمة الأشجار والرقعة الخضراء عموما وما تلعبه من دور كبير في مقاومة التلوث البيئي .
- تخصيص جانب للبيئة في المقررات الدراسية في جميع مراحل التعليم المختلفة بالقدر الذي يتفق وعمر الدارسين .
- كما يلقي على عاتق وسائل الإعلام المختلفة (المسموعة ، المرئية ، والمقروءة) عبئ كبير في توعية الشعب وتحذيره من مخاطر التلوث المتعددة .

- الفصل الثالث -

التلوث الضوضائي

الضوضاء كغيرها من الملوثات البيئية ظهرت مع المدنية الحديثة والإنفجار الرهيب في التعداد السكاني . فقبل الثورة الصناعية كانت البيئة الصوتية هادئة ، تخضع فيها الأصوات لنظام دوري زمني مرتبط بأنماط النشاط البشري . ولكن مع التقدم الصناعي والتكنولوجي جرحت البيئة الصوتية بجروح غائرة متعددة ، ولا نظن أن هذه الجروح ستندمل .

وتعتبر الضوضاء في عصرنا الحاضر صورة خطيرة من صور التلوث الهوائي التي أثبتت الدراسات أنها تسبب أضرارا بالغة للإنسان ، منها ما هو نفسي ، وما هو عصبي ، وما هو عضوي . . ولم يقتصر ذلك على الإنسان بل امتد الى الحيوان والنبات ، وستتناول ذلك فيما بعد بشيء من التفصيل .

تعريف الضوضاء :

يصعب وضع تعريف محدد وشامل للضوضاء ويرجع ذلك الى إختلاف وجهات نظر النوعيات المختلفة من البشر . . فهناك عازف الموسيقى والعامل في المصنع وسائق التاكسي ، وسمكري السيارات . والتجار ، والخرائط ، والميكانيكي - والباحث في المعمل والعايد في محرابه ، والجالس في المكتبة . . كل هؤلاء لهم وجهات نظر مختلفة تجاه تعريف الضوضاء . كما ان الحالة النفسية (المزاج) والمناسبات المختلفة تلعب دورا كبيرا تجاه تعريف الضوضاء . . فالمناسبات السارة تختلف عن المناسبات غير السارة . . وقد يتقبل الفرد شدة من الصوت في مناسبة ما ، ولكنه لا يستطيع أن يتقبل نفس الشدة في مناسبة أخرى ، وقد يحكم بعض الأفراد على صوت معين بأنه مزعج ومقلق ، في حين أن البعض الآخر يعتبر نفس الصوت عاديا .

والخلاصة : يمكن القول بأن الضوضاء عبارة عن أصوات غير مرغوب فيها . ان الضوضاء عبارة عن أصوات ليس لها صفات موسيقية عذبة . وان الضوضاء ما هي الا أصوات تتداخل مع بعضها البعض مؤدية الى شئ من القلق وعدم الارتياح . نعود ونقول ان وجهات النظر والحالة النفسية للأفراد تلعب دورا كبيرا في تحديد مفهوم الضوضاء . وبالرغم من هذا الاختلاف فانه في ظل الدراسات الفيزيائية للموجات الصوتية يمكن وضع تعريف شبه محدد للضوضاء . ولكن قبل وضع هذا التعريف نود أن نعرف أولا : ماهو الصوت ؟ وكيف ينتقل ؟ وكيف نسمع الأصوات ؟ وكيف يتم قياس شدة الصوت ؟

الصوت عبارة عن موجات . واهتزاز أى جسم يؤدي الى إهتزاز جزيئات الهواء المحيطة به . وتكون هذه الإهتزازات على شكل موجات تنتشر في جميع الإتجاهات والاذن هي أول أجهزة الجسم التي تستقبل الموجات الصوتية ويتأثر بها . وتتربك الأذن من ثلاثة أجزاء هي : الأذن الخارجية ، والوسطى ، والداخلية .

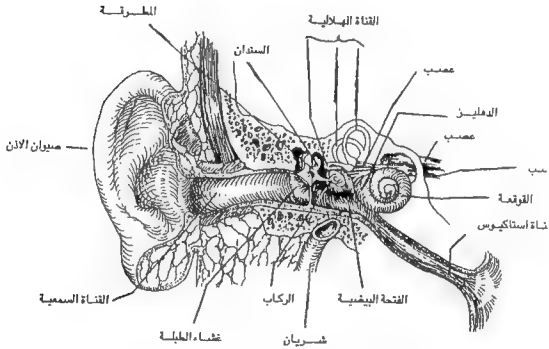
الأذن الخارجية : عبارة عن صوان غضروفي يعمل على جمع الإهتزازات الصوتية وتوجيهها الى القناة السمعية التي يبلغ طولها حوالي $\frac{2}{3}$ سم ، وفي نهاية القناة السمعية يوجد غشاء الطبلة .

الأذن الوسطى : تحتوي على ثلاث عظيمات هي : المطرقة ، والسندان ، والركاب . وتتصل المطرقة بغشاء الطبلة ، ويتصل الركاب بفتحة بيضية تفتح في الأذن الداخلية . ويتأثر غشاء الطبلة بالإهتزازات الصوتية التي تنتقل بواسطة العظيمة الى الأذن الداخلية . ويتصل تجويف الأذن الوسطى بتجويف الفم عن طريق قناة استاكيوس ، وتساهم هذه القناة في معادلة الضغط على جانبي غشاء الطبلة .

الأذن الداخلية : تتربك من أغشية رقيقة تحتوي على سائل جيلاتيني يسمى بالليمف الداخلي ، وتتصل هذه الأغشية بعظام الجمجمة . وتحتوي الأذن الداخلية على ثلاثة اجزاء هي : القنوات الهلالية ، والداهليز ، والقوقعة .

وبداخل القوقعة يوجد عضو " كورتى " الذى يحتوى على الخلايا المستقبلية السمعية "المستقبلات السمعية" ويمتد هذا العضو من قمة القوقعة الى قاعدتها وبالتالي يأخذ شكلا

حلزونيا . والمستقبلات السمعية عبارة عن خلايا شعرية مرتبة في صفين - احدهما الخارج والآخر للداخل - يحتوى الصف الخارجى على ٢٠,٠٠٠ خلية شعرية ، بينما الصف الداخلى على ٢٥٠٠ خلية شعرية (هذا في قوقعة أذن الإنسان) . ويغطى صفوف الخلايا الشعرية غشاء رقيق مرن الذى تنغمس فيه بدايات زوائد هذه الخلايا . وحول الخلايا الشعرية توجد تفرعات الخلايا العصبية التى تكون في مجموعها العصب السمعى . ويحتوى كل عصب سمعى على ٢٨,٠٠٠ ليفه عصبية تقريبا . انظر الشكل رقم (٦) .



شكل رقم (٦) تركيب الاذن فى الانسان

كيف نسمع الأصوات ؟

يجمع صيوان الأذن الاهتزازات الصوتية ويوجهها إلى القناة السمعية ثم إلى غشاء الطبلة الذي يتأثر بهذه الاهتزازات ثم تنتقل إلى المطرقة ، والسندان والركاب إلى غشاء الفتحة البيضوية في الأذن الداخلية ، ثم إلى الليمف الداخلي في القوقعة ، فعضو " كورتى " الذى ينبئ نهايات الأعصاب السمعية المغمورة في الليمف التى تنقل الاهتزازات الصوتية إلى العصب السمعى ثم إلى مركز السمع في المخ الذى يميز هذه الأصوات .

قياس شدة الصوت :

لقد تمكن العلماء من إيجاد وسيلة لقياس شدة الصوت وأطلق على وحدة القياس "الديسيبل" نسبة إلى العالم الكبير " جراهام بل " مخترع التليفون . وأصبح في الإمكان تقسيم شدة الصوت إلى مستويات مختلفة وكل مستوى له مدى معين من " الديسيبل " كما يوضح الجدول رقم (١٢) .

جدول رقم (١٢) بعض أمثلة على مصادر الأصوات في

الحياة اليومية وشدتها ، ومدى خطورتها

مصدر الصوت	شدة الصوت بالديسيبل	نوع الصوت ومدى خطورته
• حفيف أوراق الأشجار في الليالي الساكنة - استوديوهات الإذاعة . • الهمس في الأذن - حشرات النمل . • صانعة عابية - منزل هادئ - الأحياء الهادئة • مكاتب العمل المنظمة - الشوارع والميادين المنظمة • مزاياع أو تليفزيون صوته عال - بعض مكبرات الصوت - الآلات الكهربائية في المنازل مثل الغلاض والصالاة والمكنسة • " كلاكس " سيارة أو دراجة تارية - حركة مواصلات كثيفة - محطة رئيسية لتوبيصات النقل العام • " كلاكس " سيارة مرتفع - مثقاب يعمل بالضغط الهوائى - حفار الطرق - قطار سريع - موسيقى " الفيسكو " الصاخبة . • محطة محرك جديد رئيسية بها أكثر من خط - إطلاق طائرة - صوت مدفع عن قرب • إطلاق صاروخ - انفجار قنبلة عن قرب	١٠ ٢٠ ٣٠ - ٤٠ ٤٠ - ٦٠ ٧٠ - ٨٠ ٩٠ ١٠٠ ١٠٠ - ١٢٠ ٢٠٠	صوت خافت جدا صوت خافت صوت هادئ صوت متوسط الشدة صوت عال شوخاء يبدأ عندها الضرر شوخاء خطرة شوخاء شديدة الخطورة شوخاء شديدة الخطورة جدا

ومن هذا الجدول يتضح ان شدة الأصوات من ١٠ حتى ٧٠ ديسيبل تعتبر ذات وقع طبيعي على الاذن ولا تسبب أى ضرر يذكر ، ولكن الأصوات التى تملو عن ذلك يكون لها وقع غير طبيعي ، وتعتبر بداية للضوضاء - فمثلا الأصوات من ٨٠ - ٩٠ ديسيبل تعتبر ضوضاء بسيطة وما علا ذلك تعتبر ضوضاء خطيرة .

مصادر الضوضاء :

مصادر طبيعية : وتشمل الانفجارات البركانية والزلازل ، والرعد والأعاصير ، وأمواج المياه العالية . وتعتبر الضوضاء الطبيعية مضايقات بيئية سرعان ما تختفى بإخفاء المؤثر ، والضوضاء الطبيعية مهما طال مدتتها فهي قصيرة بالمقارنة مع الضوضاء التى من فعل الإنسان .

مصادر غير طبيعية (من فعل الإنسان) : ويتمثل ذلك فى الآتى :-

- **المصانع بكافة أنواعها**
مثل مصانع الغزل والنسيج ، ومصانع الحديد والصلب ، ومصانع إنتاج المياه الغازية، ومصانع خلط الزلط ، ومصانع إنتاج السيارات .. الخ .
- **وسائل المواصلات والنقل المختلفة**
من قطارات ، وسيارات ، وموتوسيكلات ، وشاحنات ، وجرارات ، وطائرات وخلافه .
فبالنسبة للقطارات تسبب إزعاجا يفوق أى إزعاج .
وتمثل الضوضاء الصادرة من القطار بثلاثة اتجاهات هى :
* الحركة بين عجل القطار والقضيب - حيث إن الإحتكاك يولد ضوضاء شديدة ، وتزداد حدة الضوضاء كلما كانت القضبان متراكمة وسطحها خشن .
* الصوت الذى يسببه القطار لمقاومة الهواء .
* الضوضاء الناتجة عن توقف القطار ، والصوت الصارخ الذى يجرى أى هدوء - ناهيك عن صوت " الساريتة " الذى يوقظ الفرد من أعماق النوم ، كيف يتحمل من يقيمون بجوار محطة للقطارات هذه الضوضاء ؟ وما هو شعور الفرد منهم عندما يخلد الى النوم أو الراحة بعد عناء يوم طويل .. ويأتى القطار اللعين ليزعجه ويؤرقه .
بالنسبة للسيارات : نتعجب كثيرا لساكنى السيارات الخاصة والعامة .. قبل

أن تكون آلة التنبيه في السيارة للتحذير انقلبت الى أداة للهو والعبث يستعملها أصحاب السيارات لينادى بعضهم البعض أو للتعبير عن الفرح والمرح .. وباليات ذاك يقتصر على وقت النهار بل إنه في منتصف الليل وفي الساعات المبكرة من الصباح تقاجأ بصوت "كلاكس" سيارة يقتحم عليك البيت .. ويأتى هذا " الكلاكس " من شخص طائش ينادى على صديقه الذى يسكن في طابق علوى ويقف هو بسيارته على ناحية الطريق غير ميلال بمرضى يكون قد نام توا بعد طول معاناة أو إنسان مجهد من عناء عمل يوم شاق . وتكون الكارثة أثناء مباراة كرم قدم بين الفرق البارزة في القطر .. وكلنا عايش هذه المواقف وشاهد ما يحدث في مثل هذه المناسبات .. إذ ترتبك حركة المرور ويعلو صراخ آلات التنبيه هنا وهناك . ومما يثير العجب هو لجوء بعض الشباب إلى ثقب شاكرمان السيارة .. مما يزيد من شدة الضوضاء . وكذلك ورش إصلاح السيارات خاصة ورش السمكرة والميكانيكا التي تنبعث منها الضوضاء باستمرار ... وقد إنتشرت هذه الورش في الآونة الأخيرة كالسرطان .. والغالبية العظمى منها غير قانونية .. وما من شارع أو حارة إلا وتجد فيها هذه النوعية من الأنشطة .. لدرجة انه قد تجد " بير السلم " وربما الطابق الأرضى أو بديوم البيت الذى تقيم فيه قد تحول في غمضة عين الى ورشة لمزاولة هذه النوعية من الأنشطة .

واليك عزيزى القارئ هذه الإحصائية من عدد السيارات في العالم ، من عام ١٩٦٠ - ١٩٨٧ - لكى تتخيل مدى كم سيكون حجم التلوث الضوضائى الناتج عن السيارات وحدها :
١٩٦٠ - ١٠٠ مليون سيارة في العالم ، ١٩٧٠ - ٢٠٠ مليون سيارة في العالم ، ١٩٨٠ - ٣٠٠ مليون سيارة في العالم ، ١٩٨٧ - ٤٠٠ مليون سيارة في العالم .

وبالنسبة للموتوسيكلات : لاشك أن صراخ محركاتها منفر ومزعج جدا .. ويلجأ بعض الأفراد الى أداء الحركات البهلوانية في الشوارع مما يزيد من تلك الصراخات .. وأيضا إستعمال " الكلاكسات " الذى يزيد من شدة الضجيج .

أما الطائرات : فان أكثر الأماكن تأثرا بالضوضاء المنبعثة منها هى التي تكون قريبة من المطارات ، ولا يخفى على أحد الضوضاء الرهيبة التي تحدثها الطائرة عند الإقلاع والهبوط .

عمليات البناء والتشييد : إصلاح الطرق ورصفها ، وآلات الحفر الكهربائية ،

وألات قص الحشائش وتقليم الأعشاب ، في الغالب ما تؤدي تلك الأنشطة أو بعضها في أوقات غير مناسبة . . وقد يستمر العمل بها لفترة متأخرة من الليل ، مما يقلق راحة النائمين ويشتت إنتباه الذين يستذكرون دروسهم .

وفي الحديث عن عمليات البناء والتشييد . . . نذكر أنه في أحد العقارات لجأ أحد مالكي العقار الى إزالة بعض الحوائط وإقامة حوائط أخرى وعمل ديكورات خاصة في الدور الذي يمتلكه . . وتحول الدور الى ورشة للتجارة وأخرى للحدادة ، ولا يحلو للعمال مزاوله نشاطهم إلا في الليل حتى صباح اليوم التالي . . وكما حدثت بعض المشاحنات التي انتهت بالذهاب الى قسم الشرطة الموجود بالحى الذى تدخل وأجبر صاحب العقار على الإلتزام وعدم مزاوله هذا النشاط إلا في الوقت المسموح به قانونا .

الأجهزة الكهربائية المختلفة المستخدمة في المنازل ومكاتب العمل

مثل المكائن الكهربائية ، والمخاطات ، والفصالات ، وبعض أجهزة التكييف ، والراديو والتليفزيون . .

مكبرات الصوت والموسيقى الصاخبة :

كبيرة واصبحت "تلقية" في الآونة الأخيرة . ففي كثير من الشوارع تجد مكبرات الصوت مع بعض البائعين يطنون عن بضائعهم ويوزعون الضوضاء هنا وهناك . وقد ترى بائعى شرائط "الكاسيت" يتجولون في الشوارع والميادين ومنهم من يقف أمام أكشاك على نواصى الشوارع والأرصفة يعرضون بضائعهم . ويطلقون أصوات الأغاني من أجهزة التسجيل مدوية بصوت مرتفع . . حتى المتاجر والبوتيكات أصبحت تعرض بضائعها مشاركة بصوت شرائط الكاسيت المفتوح بإستمرار . وما يثير الدهشة أنك قد تجد سرادقا يتلى فيه القرآن الكريم وعلى مقربة منه أغان وطبول تصم الآذان . ويهذه المناسبة فانه في بعض الشوارع يلاحظ كل يوم في ساعة متأخرة من الليل بائع حلوى الأطفال يتجول في الشارع ويطلق " زمارته " اللعبة كصوت البروجى في كتيبة عسكرية ، ويتبع " الزمارة " نداء خاص بصوت مرتفع ليوقظ الأطفال الذين ناموا ، ويهرع هؤلاء مع الذين قاموا الى الناس الى البلكونات ، والبعض منهم يأخذ السلام قفزا الى أسفل حتى الشارع لشراء الحلوى التي نشك دائما في سلامتها .
نظافتها .

الشباب العصري : وموسيقى الديسكو .. والبريك دانس :

فهنالك نسبة كبيرة من شباب اليوم لا يحلو لهم الإستماع الى الموسيقى الغربية أو الشرقية إلا وصوت الكاسيت على آخره .. وقد يكون الصوت مكبرا عشرات المرات من خلال سماعات خاصة ، وباليات هؤلاء يتخيرون أوقاتا مناسبة .. إلا أنهم لا يفرقون بين الليل والنهار، وقد يكون أحد هؤلاء الشباب جارا لك ، ولو استأنثته في خفض صوت الكاسيت لتحرك وربما ، امتدت يده عليك ..

وبهذه المناسبة ففي أحد منازل القاهرة .. إحتار أحد مالكي العقار في إستثمار نقوده التي جمعها من دول النفط وبعد فكر طويل هداه رشده إلى عمل مشروع .. الا وهو مشروع تسجيل الأصوات "مشروع الكاسيت " .. وفي وقت قصير تحول الدور الأرضي إلى مركز لتسجيل الأصوات والموسيقى .. وبدأت الفرق الموسيقية المجهولة ، وتشكيلات من البشر يقال أنهم مطربون في التوافد على المكان ، وتحول البيت الى مركز إشعاع ضوضائي أزعج كل من بالمنطقة . العمل مستمر ليل نهار ... فرقة داخلة وأخرى خارجة ... وذات يوم رجا السكان مدير المشروع بأن لايزاول هذا النوع من النشاط بعد ساعة محددة من الليل وأبدى موافقته ، ولكنه لم يف بوعده ، وعاود السكان الرجاء مرات ومرات ، ولكنه نسى كل شيء، ويبدو أن الإغراء المادي قد أفقده الإحساس والنزق .. وذات يوم وبالتحديد قبيل الفجر وبينما الضجيج مستمر توجه السكان الى قسم الشرطة الموجود بالمى وتحركت قوة الى البيت، وتم طرق الجرس مرات ومرات ولكن دون جدوى . " فكيف يسمع من بالداخل وأصوات الموسيقى مرتفعة ؟ " وبعد ملل بدأ أحد امناء الشرطة في الطرق على الباب بعنف .. وأخيرا فتح الباب وتم القبض على مدير المشروع وجميع من بالداخل ممن يقال انهم عازفون ومطربون ، وأثناء الخروج من البيت إذ بمجموعة داخلة .. فسألها أمين الشرطة الى أين ؟ قالوا الى الشقة هذه .. مشيرين الى بوابة الضجيج .. وتم سحبهم مع الآخرين الى سيارة الشرطة .. ثم الى القسم واجريت التحقيقات وبالفعل تم إغلاق هذا المكان ولم يعد بعد مركزا للضوضاء ..

مستويات الضوضاء في بعض الدول :

يقال ان أشد مدن العالم إزعاجا مدينة " ريودي جانيرو " بالبرازيل ولكن أعلن خبراء اليونسكو حديثا أن بالقاهرة أعلى نسبة ضوضاء في العالم ، فقد سجلت معدلات الضوضاء

حدا يفوق إحتمال النفس البشرية وعزقت حاجز الأمان في الجهاز السمعى لسكان القاهرة ، وتخلق ضغطا وتوترا على العقول التى تترجح بالفعل تحت ضغط هموم كل يوم ، وقد تؤدى الى الحدة في الإنفعالات والإنفجار ثم العدوانية . ولكن المدن المكتظة بالسكان والسيارات ، والمصانع تشكو بصفة عامة من الضوضاء بدرجة ما ٥٥ . وما يزيد الطين بله هو السلوك السيئ لكثير من عامة الشعب ٥٥ فالجار لا يحترم جاره ويترك صوت المذياع أو التليفزيون عاليا ، وسائق السيارة لا يحترم الشارع وينسى أن سيارته تسير بالفيزين لا بألة التنبيه ٥٥ وسلوكيات أخرى خارجة .

وقد أجريت دراسات في بعض الدول العربية لمعرفة مستويات الضوضاء ، ومن هذه الدول : جمهورية مصر العربية ، والمملكة العربية السعودية ، والكويت .

ففي جمهورية مصر العربية أجرى البحث على مئينتى (القاهرة ، وطنطا) وكانت النتائج كالتالى :-

فى مدينة القاهرة حيث يبلغ التعداد السكانى ١٠ مليون نسمة - كانت شدة الضوضاء من ٧٠ - ٩٢ ديسيبل ، وفي مدينة طنطا التى يبلغ عدد سكانها ٣ مليون نسمة كانت شدة الضوضاء من ٦٢ - ٨٤ ديسيبل ، وأثناء إجراء هذه البحوث أخذ في الإعتبار عدة نقاط منها :-

- مناطق وسط المدينة .
 - الأحياء ذات المستويات المعيشية والإقتصادية المرتفعة ، والمتوسطة ، والمنخفضة
 - المناطق والشوارع التجارية .
 - تسجيل الضوضاء على فترات مختلفة خلال ساعات النهار والليل ، وفي ساعات الذروة المزورية ، وأيام العطلات ، وبداية الأسبوع .
- وقد أوضحت الدراسة أن مستوى الضوضاء في الأحياء ذات المستوى المعيشى المرتفع والمتوسط يصل الى الحد المسموح به ، اما في الأحياء ذات المستوى المعيشى المنخفض فكانت شدة الضوضاء أعلى من الحد المسموح به - (مجلة التنمية والبيئة المصرية - إبريل ١٩٨٧)

اما في المملكة العربية السعودية فتشير الأبحاث التى أجريت الى أن مستوى

الضوضاء قد بلغ ٧٠ - ٩٢ ديسيبل ، ويوضح الجدول التالي * شدة الضوضاء في عدد من مدن المملكة : (جدول رقم ١٣)

جدول رقم (١٣)

شدة الصوت	المدينة
٨٠ - ٩٢ ديسيبل	الرياض
٨٥ - ٩٢ ..	مكة المكرمة (حول الحرم)
٨٥ - ٩٠ ..	المدينة المنورة (حول الحرم)
٨٥ - ٩٠ ..	جدة (الشوارع الرئيسية)
٧٠ - ٨٥ ..	الدمام

* عن مجلة العلوم والتقنية السعودية - شوال ١٤٠٨ هـ - يونيو ١٩٨٨ م .

ومن الجدول نستنتج أن المملكة تعاني من نسبة ضوضاء عالية . والسبب هو السيارات ووسائل النقل الأخرى ، ويزداد معدل الضوضاء سنويا بمعدل واحد ديسيبل بسبب الزيادة المضطردة في وسائل المواصلات .

وفي دراسة عن الكويت (١٩٧١) تبين منها أن شدة الضوضاء في شوارع الكويت الرئيسية قد بلغت ٩٠ ديسيبل في ساعة الإزدحام ، وقدرت الضوضاء في المناطق القريبة من المطار بشدة تتراوح بين ١٤٣ - ١٦٣ ديسيبل

وقد وصل معدل الضوضاء في بعض المدن العالمية الكبيرة الى درجات عالية ، فقد بلغ في بعض المدن الأمريكية والأوروبية حوالى ٩٠ - ٩٥ ديسيبل .

التأثيرات الناجمة عن الضوضاء :

تعتبر الضوضاء الآن من أهم مشاكل الحياة الحضرية التي نحياها ، وتعد من أخطر أنواع التلوث بالنسبة للإنسان ونمط حياته . ففي كثير من الأحيان قد يكون في وسعنا أن نحمل أنفسنا بدرجة ما ضد الأنواع الأخرى من التلوث ، ولكن في بعض المناطق لا تتوقف الضوضاء ، ولا نستطيع أن نهرب منها فهي تصحبنا منذ اللحظة الأولى التي نستيقظ فيها وتستعقبنا في أنحاء مساكننا وإلى عملنا وتقصفنا بقذائفها ونحن نعمل ونحن نتنقف ونحن

تترفه حتى ونحن نيام أو نحاول ذلك ، لقد أصبحت دريا جديدا من تجاوز حدود اللياقة وانتهاكا جديدا للخولة الخاصة للإنسان . وقد قال أحد علماء الضوضاء : أن الضوضاء شائها شأن مزيج من الضباب والدخان عامل بطئ للموت ، فإن ظلت تتزايد في الثلاثين سنة القادمة بالمعدل الذى تزايدت به الثلاثين سنة الماضية فقد تغدو مميته .

وتسبب الضوضاء أضرارا كثيرة للإنسان منها ما هو نفسى وما هو عصبي وما هو فسيولوجى . . كما أن الضوضاء تؤثر بطريقة غير مباشرة على الناحية الإقتصادية والتعليمية والإجتماعية . ويمكن حصر مخاطر الضوضاء في النقاط التالية :-

(١) الاضطرابات السمعية :

فتتركز موجات صوتية بقوة معينة على الأذن من شائها أن تحدث تلفا دائما على قدرة الإنسان السمعية . . فعندما يتعرض الإنسان الى صوت شدته ٧٠ ديسيبل يبدأ في الشكوى من قسوة هذا الصوت . . ويبدأ ينزعج منه ، وعند شدة صوت تساوى ٩٠ ديسيبل فافكر تبدأ اعضاء الجسم في التأثر ، وإذا استمرت الضوضاء لفترة طويلة أصيب الإنسان بالصمم . إذ تؤدي شدة الصوت العالية الى تلف الخلايا العصبية (المستقبلات الحسية) (الخلايا الشعرية) الموجودة بعضو (كورتى) بالأذن الداخلية . . وتتآكل هذه الخلايا بالتدريج .

ومن هناك نرى ان الإنسان بسبب الضوضاء يفقد قدرته السمعية دون أن يدري عن فقدما شيئا . . ويعرف هذا النوع من الصمم بالصمم العصبى . ويعانى المصاب به من قلة الإنتباه بالتدريج وفقدان الشعور بالأصوات المحيطة حتى الضوضاء ذاتها . وفي هذا المجال أثبتت الدراسات الحديثة التى أجريت على عمال المصانع انه من بين كل خمسة عمال يوجد عامل مصاب بالصمم .

وهناك نوع آخر من الصمم يطلق عليه الصمم السمعى ، ويتسبب عن تمرق غشاء طبلة الأذن في حالة الضوضاء الفجائية الشديدة جدا مثل الانفجارات (اعلى من ١٤٠ ديسيبل) وقد يؤدي هذا النوع من الضوضاء الى صدمة قلبية (سكتة قلبية) عند مرضى القلب .

(٢) الاضطرابات النفسية - الفسيولوجية :

تشكل الضوضاء بكل بساطة أسوأ أنواع الضغط النفسى على الإنسان . . وهذا

الضغط النفسى يؤثر بالضرورة على الصحة العامة والصحة النفسية للإنسان في مختلف سنوات عمره . . ويكون ذلك في صورة قلق ، وإرتباك ، وتوتر ، وقلة في التركيز والتفكير ، وإرهاق ذهني وعصبي وعقلي .

وحيث إن الحالة الفسيولوجية (ومئات خلايا اعضاء الجسم المختلفة) ترتبط الى حد كبير بالحالة النفسية . . فإى اضطراب في الحالة النفسية ينعكس تأثيره على الحالة الفسيولوجية للجسم . فلو كان الإنسان في حالة نفسية سليمة فإن حالته الفسيولوجية أيضا تكون سليمة . . والعكس صحيح .

وتظهر النتائج النفسية - الفسيولوجية للضوضاء بصفة أساسية في الأحلام وآلام الرأس (الصداع) وفقدان الشهية ، والشعور بالضيق والتعاسة .

ومما هو جدير أنه . توجد الآن دراسات الكترونية تتيح الفرصة لمعرفة مستوى سعة وحجم الأصوات المؤذية . كما أن رد فعل التعرض المستمر للضوضاء يؤثر على الغدد الصماء " ذات الإفراز الداخلى " أى الغدد التى تفرز الهرمونات . . . مما يسبب اضطرابا في كمية الهرمونات . . وهذا بدوره يعمل على عدم إنتظام ضربات القلب . . وانقباض الأوعية الدموية - كما يسبب أيضا إرتفاع مستوى الكوايستيرول الذى يؤدي الى إرتفاع في ضغط الدم وتصلب الشرايين والشعور بالصداع المستمر . . ويؤدي كذلك الى اضطراب عمليات الهضم والإصابة بالقرحة المعدية وقرحة الاثني عشر - (امراض العصر) - ، وقد يصل الأمر - في حالات وظروف خاصة - الى التأثير على رجولة الرجال ونوثة السيدات ، وهذه كلها إنعكاسات فسيولوجية لتأثيرات الضوضاء على الجهاز العصبي اللا أرادى .

ويمكن ان يمتد تأثير الصوت الصاخب الى مادة المخ نفسها مؤديا الى تسطح الاخايد البقيّة وهى مركز الذاكرة في المخ ، مما يؤدي الى فقدان الذاكرة .

كما ان الأصوات الزاقة يمكن أن تكون مصدر خوف للإنسان . . فقد ارتبطت الظواهر الطبيعية الشرسة مثل الأعاصير والزلازل والانتفجارات البركانية بالضوضاء ، فثارت منذ القدم مكامن الخوف في الإنسان لإرتباطها بالأذى والموت . وقد استخدم الإنسان هذه الظاهرة سلاحا في حروبه ، فكان في الجيش الرومانى على سبيل المثال قوات خاصة مهمتها الافتتان في اثارة الضوضاء والأصوات المخيفة لارهاب الاعداء .

(٣) التأثير على قدرة الإنسان الإنتاجية :

فبالنسبة للعمل والمهام الذهنية والفكرية نجد أن للضوضاء آثارا خطيرة كما أن هناك فروقا محسوسة في الإنتاج بين العمل الذي يؤدي في جو هادئ والعمل الذي يؤدي في جو كله ضوضاء . ومن الثابت أن الضوضاء تسبب حوالى ٥٠٪ من الأخطاء في الدراسات الميكانيكية ، وحوالى ٢٠٪ من الحوادث المهنية ، وحوالى ٢٠٪ من أيام العمل الضائعة ممثلة في قلة رغبة العاملين وكثرة تغيبهم عن العمل . كل ذلك يؤدي الى خفض القدرة الإنتاجية للفرد والتأثير السلبي على الناحية الاقتصادية .

وفي هذا المجال " تأثير الضوضاء على حالة العمل والعمال " أجريت دراسات عدة - وفي تجربة متتابعة لعامل في مصنع غاص في الضجيج خلال يوم عمل كامل - وجد أن أول رد فعل يظهر على العامل بعد دقائق من دخوله الى المصنع - احساس عام بالتوتر ، ثم طنين في الأذنين ، ودرجة من الانهيار الذهني والجسماني ، ويستمر الطنين لفترة طويلة بعد إنتهاء العمل . ويمضى الوقت تكيف الاذن مع الضوضاء ، ويقل الإحساس بالأعراض المرضية . ولكن بإستمرار التعرض للضوضاء يبدأ الجهاز السمعي في الإنحلال البطئ وتظهر الحالات المعروفة بالصمم المهني .

وتؤكد بعض الإحصائيات ان عددا كبيرا - من عمال المصانع التي يلو فيها ضجيج الالات عن المعدات العادية مثل مصانع الغزل والنسيج ، ومصانع الحديد والصلب . . . وكذلك الذين يعملون في الملاحة الجوية في المطارات ، او في الغلايات او الحفر الآلى - ان عددا كبيرا قد فقد السمع جزئيا او كليا بعد فترة من ممارسة العمل وتقول الدراسات أن حوالى ٢٠٪ من عمال المصانع يفتقون جزء من سمعهم نتيجة التعرض للضوضاء داخل المصنع بمسبوب صوتى ٩٠ ديسيبل لمدة ٨ ساعات يوميا .

وظاهرة فقد السمع والاضرار الأخرى التي تسببها الضوضاء لم تصبح مقصورة فقط على مناطق المصانع بل امتدت الى حياة المدينة بوجه عام ، ولم تعد مرتبطة بالشيخوخة بل ظهرت في شباب الثلاثين . . وفي الرجال أكثر من النساء .

وتؤكد دراسة استمرت ٧ سنوات وتمت في عام ١٩٧٩ على أن ٧٥٪ من المصريين ضعاف السمع نتيجة الأمراض والضوضاء بصفة خاصة ، وكانت من بين نتائج هذه الدراسة

أن الإنتاج يتأثر بالضوضاء ، وتقل حوافز الإنتاج في المصانع كلما زادت معدلات الضوضاء ، وفي دراسات أخرى عن الضوضاء وكفاءة العاملين . لوحظ أن تقليل الضوضاء بنسبة ٩٠٪ في جو العمل يرفع من كفاءة العاملين بنسبة لا تقل عن ١٢٪ .

وجاءت إحصائية عن الخسائر بسبب الضوضاء في أمريكا عام ١٩٧٥ كالآتي :-

- * حوادث وتقيب وعدم كفاءة في العمل - طبعاً بسبب الضوضاء - حوالي ٤ بليون دولار.
- * ضوضاء النقل وتعويضات نقل المساكن حوالي ٣ بليون دولار .
- * تعويضات بسبب ضوضاء الطائرات حوالي ٣٠ بليون دولار .

الضوضاء والسيدات الحوامل :

ان وجود السيدة الحامل في وسط تسوده الضوضاء يجعلها عرضة للإضطرابات المشار إليها سابقا .. وتصبح في حالة عصبية ونفسية غير مستقرة .. مما يؤثر على الجنين .. ومعروف طبياً أن الأم العصبية تنجب أطفالاً صغار الحجم أو ناقصي النمو ، وأحياناً تجهض ولا يكتمل الحمل . وقد ثبت بالفعل أن التلوث الضوضائي يؤثر على تكوين الجهاز العصبي للأجنة في أرحام الأمهات ويبدأ ذلك في الشهر الرابع من الحمل وهي لحظة بدء تكوين الجهاز العصبي . وهذا بدوره يؤدي الى سلوك غير عادي عندما تخرج هذه الأجنة للحياة .. كما يؤدي الى إتساع انسان العين مما يؤثر على قوة الإبصار .

ولهذا فمن الضرورة ان نضمن للحامل شروط حياة نفسية طبيعية بعيدة عن التوتر والقلق والإنتعالات التي تسببها الضوضاء ، والتي لابد وان تترك أثراً على نفسية الجنين وجهازه العصبي الحساس .. ولكن كيف !!!

الضوضاء وتأثيرها على المدارس :

كما تؤثر الضوضاء على الكبار فإنها تؤثر أيضاً على تلاميذ المدارس ويتمثل ذلك في قلة استيعابهم وتركيزهم وفهمهم للدروس وعدم القدرة على حل أبسط العمليات الحسابية ، والإرهاق العصبي ، والدوار والشعور بالمرض . لانه من غير المعقول أن يعمل الجهاز العصبي والقدرات العقلية في جو مشحون بالضوضاء . كما ينعكس تأثير الضوضاء على سلوك التلاميذ .. فبالغالبية منهم أصبح سلوكهم يتصف بالعنف والإندفاع والقلق وعدم التركيز وأصبح رد فعلهم عنيفاً لكل شئ يسبب الضوضاء . وقد اثبتت الدراسات أن المحاضرات

التي تلقى على الطلبة بصوت هادئ يستوعبها الطلبة ويفهمونها أكثر مما لو كانت بصوت حاد مرتفع .

وقد امتد تأثير الضوضاء الى كل من الحيوان والنبات ، فقد اثبتت التجارب ان إدراك اللين والكفاءة التكاثرية عند بعض الحيوانات تقل بزيادة تعرض هذه الحيوانات للضوضاء وفي بعض التجارب العلمية لعلماء بارزين وجد أن الحيوانات الصغيرة التي تعيش في بيئة هادئة تأكل أكثر وتنمو أسرع من الحيوانات التي تعيش في بيئات مزعجة . وكذلك يقل معدل نمو كثير من النباتات عند تواجدها في وسط تسوده الضوضاء .

كما ان الصدمات الموجية الصوتية المفاجئة والمتكررة من المصادر الصوتية وفوق الصوتية تحدث اضطرابا للطيور البرية مما يؤدي الى تشتتها وهجرتها . كما انها تحدث خلال لبعض الأبنية .

العوامل التي تتوقف عليها تأثيرات الضوضاء:

كل ما أشير اليه سابقا من تأثيرات للضوضاء يتأثر بعدة عوامل منها :-

١ - مدة التعرض:

كلما زادت مدة التعرض للضوضاء إزدادت معها التأثيرات التي تسببها . كما ان الأصوات العالية المفاجئة والمتقطعة تعد اخطر من الأصوات المستمرة ويوضح الجدول رقم (١٤) منسوب الضوضاء وزمن التعرض المسموح به بالدقيقة في اليوم . وذلك حسب ذبذبات مجال السمع المعروفة من ١٠٠ - ٣١٥٠ ذبذبة في الثانية . لكن اذا كانت الضوضاء من ذبذبة مفردة يجب أن يقل كثيرا عن الزمن المسموح للتعرض لها .

٢ - حدة الصوت:

تعتبر الأصوات الحادة أكثر تأثيرا من الأصوات الغليظة .

٣ - شدة الصوت:

كلما زادت شدة الصوت زاد التأثير الناتج عنه .

٤ - المسافة بين مصدر الصوت والسماع:

كلما قلت المسافة زاد تأثير الصوت . أي أن تأثير الصوت على السامع يتناسب عكسيا مع المسافة بينه وبين المصدر ، ويوضح الجدول رقم (١٥) هذه العلاقة .

جدول رقم (١٤)

منسوب الضوضاء بالديسيبل	زمن التعرض المسموح به بال دقيقة في اليوم
٩٠ ديسيبل	٥٠٠ دقيقة / اليوم
٩٥ ديسيبل	١٤٠ دقيقة / اليوم
١٠٠ ديسيبل	٥٠ دقيقة / اليوم
١٠٥ ديسيبل	٣٠ دقيقة / اليوم
١١٠ ديسيبل	١٧ دقيقة / اليوم
١١٥ ديسيبل	١٠ دقيقة / في اليوم

جدول رقم (١٥)

مراخ	مستوى الصوت بالديسيبل			المسافة بين المتكلم والمستمع بالمتنر
	مرتفع جدا	مرتفع	عادي	
٨١	٨٣	٧٧	٧١	١٥.٠
٨٣	٧٧	٧١	٦٥	٣٠.٠
٧٧	٧١	٦٥	٥٩	٦٠.٠
٧٣	٦٧	٦١	٥٥	٩٠.٠
٧١	٦٥	٥٩	٥٣	١٢٠.٠
٦٩	٦٣	٥٧	٥١	١٥٠.٠
٦٧	٦١	٥٥	٤٩	١٨٠.٠
٦٥	٥٥	٤٩	٤٣	٢٧٠.٠

مكافحة الضوضاء:

إن قضية الضوضاء هي قضية سلوك بالدرجة الأولى .. تحتاج لأساليب غير تقليدية لتغيير السلوك .. وسائل توعية وطرق حاسمة .

ان معظم ما نعانىه من مشاكل ينبع من سلوك وتصرف خاطئ: استعمال آلات التنبيه بطريقة غير حضارية . الميكروفونات .. أصوات الراديو .. التلفاز .. الصوت العالي .. الصافير .. عدم إحترام قواعد الآداب العامة .. وعدم إحترام حرية الآخرين وراحتهم . ومن الأسباب الهامة لظهور مشكلة الضوضاء هي : عدم الأخذ في الإعتبار التحكم في الضوضاء عند اختيار وتصميم مواقع المساكن وتنسيق المواقع ضد الضوضاء وحتى ترتيب المبني نفسه كمناهر للتصميم الجيد ضد الضوضاء في المباني .

وتمثل اهم الطرق للتقليل من الضوضاء ومكافحتها في الآتى :-

(١) الحملات الإعلامية لنشر القيم الخلقية ، والتوعية الشاملة :

عن طريق وسائل الإعلام المختلفة عن أخطار الضوضاء وما تسببه من أخطار على الصحة العامة ، وأثر ذلك على الناحية الاقتصادية والاجتماعية والتعليمية .

(٢) القضاء على مركز الضوضاء ومصدرها ، أو إبعاده على الأقل ، وهذا يقتضى سن

تشريع صارم ممثلا في النقاط التالية :

- أولا : التخطيط العمرانى السليم الذى يجب أن تراعى فيه النقاط العامة التالية :
- * أن تكون المساكن والمدارس والمستشفيات بعيدة بمسافة كافية عن المصانع والمطارات والمراكز الأخرى التى تنبعث منها الضوضاء . . وذلك حتى لا يصاب الأفراد بأى أضرار صحية .
 - * استخدام المواد العازلة للصوت بقدر الامكان فى عملية بناء مساكن المدينة والمدارس والمستشفيات ومكاتب العمل حتى لا تكون هناك فرصة للضوضاء .
 - * يجب نقل الورش والمصانع التى أصبحت قريبة من التجمعات السكانية إلى خارج المدينة أو على أطرافها .
 - * جعل نصيب كبير للرقعة الخضراء والحدائق حول المساكن والمدارس للتقليل من شدة الأصوات وإمتصاصها .
 - * يجب أن تكون الشوارع واسعة بدرجة كافية ، وأن يكون هناك تناسق بين عرض الشارع وارتفاعات المباني على جانبيه . . . كما يجب أن تكون هناك فراغات معمارية بين المباني ، ويجب ترتيب هذه الفراغات وعلاقتها ببعضها داخل المبنى وخارجه وأيهما تتجاوز وأيهما تتباعد ضوئائيا .

ثانيا : منع إستعمال مكبرات الصوت : واجهزة الموسيقى ذات الأصوات الحادة والمرتفعة في الحفلات أو في محل خاص او عام بحالة مؤقتة أو مستديمة الا بعد الحصول على تصريح من الجهة المختصة .

ثالثا : بالنسبة للسيارات ووسائل النقل المختلفة والموتوسيكلات :

- * وضع خطة مرور شاملة تؤمن تدفق المرور وحركة السير بقدر الإمكان وتجنب الاختناقات التى تعد من أهم اسباب ضوضاء الشوارع .
- * عدم إستعمال آلة التنبيه إلا في حالة الضرورة القصوى وذلك لتنبيه مستعملى الطريق أو

الى إقتراب المركبة ، أو الى خطر ناشئ عنها أو خطر يهددها - ويحظر بصفة خاصة استعمال آلات التنبيه في الحالات الآتية :-

- بالقرب من المستشفيات أو المدارس أو دور العبادة .
- في المناطق المأهولة بالسكان من منتصف الليل وحتى الساعة صباحا .
- أثناء وقوف المركبة .
- في الأوقات والجهات التي يحددها قسم المرور المختص .
- عدم إستخدام المركبات والموتوسيكلات في مواكب خاصة أو في تجمعات إلا باذن خاص من قسم المرور المختص ولا يجوز السماح بهذه التجمعات والمواكب إذا أدت إلى إقلاق الراحة العامة وخاصة أثناء الليل .

ومن الضوضاء التي تنتج عن إحتكاك إطارات السيارة بالأسفلت خاصة عند التوقف .. ففي النمسا والمانيا الغربية أمكن إنتاج نوع من الأسفلت يمنع مثل هذه الضوضاء . ويضم الأسفلت مسام تمتص الطاقة الصوتية بحيث تخفف من حدة الإحتكاك والفرامل ومقاومة الهواء . ويعمل هذا الأسفلت على تحويل الطاقة الصوتية الى طاقة ضوئية ثم حرارية تنتشت في الهواء .

كما سعت كل من المانيا ، وفرنسا ، وسويسرا لإقامة حواجز إما من التراب أو الأشجار أو البلاستيك لحجب صوت السيارات على الطرق العلوية . كما تساعد الحكومة في المانيا الغربية شركات السيارات لخفض اصوات المحركات .

رابعا : بالنسبة للطائرات :

يجب سن قانون يمنع الطائرات المدنية من الطيران أثناء الليل خاصة بعد العاشرة مساء وحتى السادسة من صباح اليوم التالي وذلك لحماية السكان المقيمين بالقرب من المطارات من الضوضاء الرهيبة التي تحدثها الطائرات أثناء الإقلاع والهبوط والطيران المنخفض .

وبهذه المناسبة فقد خضعت شركات الطيران المدني في المانيا الغربية الى قيود وزارة البيئة التي يحظر فيها الطيران بعد العاشرة من مساء كل يوم وحتى السادسة صباحا ، والأكثر من هذا انه كلما كانت الطائرة بلا صوت وغير مزعجة يتم تخفيض تكاليف خدمات الطيران المدني الأرضي .. لتشجيع الطائرات كاتمة الصوت على إستخدام محركات هادئة .

خامسا : في مجال العمل :

يجب إتخاذ جميع الإجراءات لخفض مستوى الضوضاء في محل العمل .. خاصة المصانع التي ترتفع فيها الضوضاء عن الحد العادي ، كما يجب حماية الإنسان الذي يعمل في مثل هذه الأماكن وذلك بتقليل ساعات العمل أو نقل العامل الى عمل آخر بعد فترة من الوقت .

وفي هذا المجال لجأت الدول المتقدمة الى تطوير الماكينات والأجهزة الصناعية بل والسيارات والقطارات بحيث تعمل بدون ضوضاء . بجانب الحواشي العازلة للصوت في اماكن العمل .. بحيث يعمل العامل في مكان هادئ . بل وضعت الموسيقى الهادئة في بعض المصانع الأوروبية ، وقد زاد الإنتاج بعد التطوير . وبهذه المناسبة أجرت شركة تأمين امريكية تجربة على موظفيها : بدلا من عزل الصوت الذي يوضع على الأذنين - زودت حجرات المكاتب بطبقات عازلة للصوت ، واستمرت التجربة لمدة عام ، وقد قورنت النتائج التي حصلت عليها الشركة بالإحصاءات والبيانات المتوفرة خلال العام السابق للتجربة ، وكانت النتائج مشجعة ، إذ قلت الأخطاء الشخصية للموظفين بنسبة الثلث ، وقلت نسبة الإنقطاع عن العمل بمقدار النصف ، وقد زادت نسبة الإنتاج بمقدار العشر .

- الفصل الرابع -

تلوث الماء

توزيع المياه على سطح الكرة الأرضية :

تحتل المسطحات المائية مساحة قدرها ٨٠٪ تقريبا من سطح الكرة الأرضية ، ومن هذه المياه مالح ومنها مالح عذب ٠٠٠ وتمثل المياه المالحة حوالي ٩٧٪ من حجم المياه الكلى، وتوجد في المحيطات ، والبحار ، وبعض البحيرات ، والممرات المائية . أما المياه العذبة فتتمثل الجزء الباقي الذى قد يصل إلى ٣٪ ، ويتركز هذه المياه في الأنهار والبرك ومعظم البحيرات وباطن الأرض . وهذه النسبة ليست ثابتة خاصة مع إرتفاع نسبة الأملاح المتزايدة في كثير من البحيرات والمسطحات المائية المغلقة أو شبه المغلقة هذا من جانب . والذى تتصل مياهها مع مياه البحار المالحة من جانب آخر .

ففى البحيرات المغلقة يزداد تركيز الأملاح نتيجة لعمليات التبخر المستمر ، وكما من بحيرات كانت عذبة عند نشأتها ثم تحولت الى مالحه بعد ذلك .

وتشكل الجبال الجليدية في المناطق القطبية الجزء الأكبر من المياه العذبة ، لذلك فإن حجم المياه العذبة المتاحة لإستعمال الإنسان قد يصل الى ١٪ تقريبا من حجم المياه الكلى ، وهذه عبارة عن مياه الآبار والبحيرات والأنهار . ويوضح الشكل رقم (٧) توزيع المياه على سطح الأرض .

وعند الحديث عن المياه نعنى بذلك المياه السطحية والمياه الجوفية .

المياه السطحية :

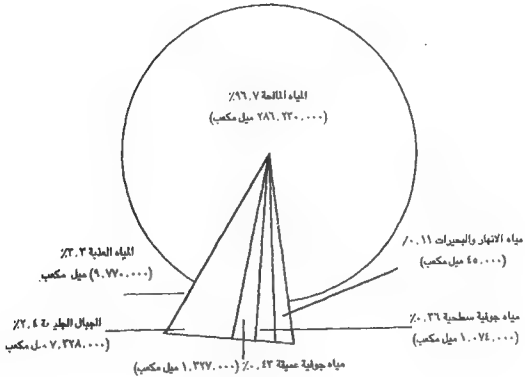
ويمكن أن نسميها بالمياه المرئية وتوجد في البحار والمحيطات ، والأنهار والبحيرات ، والبرك ، والممرات المائية .

المياه الجوفية (المياه الباطني) :

ويمكن أن تسمى بالمياه غير المرئية ، حيث إنها توجد في باطن الأرض بأعماق مختلفة وتعتبر المياه الجوفية المصدر الوحيد للمياه اللازمة للأحياء في المناطق الجافة .

مصادر المياه الجوفية (المياه الباطني) :

١ - الماء المتبقى : عبارة عن ماء تم حفظه وإستبقاؤه في الصخور الرسوبية في فترة تكوين تلك الصخور . وهذا الماء عادة ما يكون حاراً ومتمعناً ويعرف بالماء الصهيري .



شكل رقم (٧) توزيع المياه على سطح الأرض

٢ - تسرب بعض الماء البحرى أو المحيطى : خلال الصخور الى يابس المناطق الساحلية .

٣ - الماء الكونى (الجوى) : وهو الماء الذى يصدر من المطر مباشرة أو من إنصهار الثلج والجليد . وحينما تتساقط الأمطار أو تتصهر الثلوج ، يتصرف قسم من المياه على السطح مكونا المجارى المائية والأنهار . ويتبخر جزء ثان بطريق مباشر أو غير مباشر بواسطة النتج النباتى - ويتسرب قسم ثالث خلال التربة إلى الصخر الأساسى - وتتحكم طبيعة الصخور وإنحدار الأرض والمناخ في نصيب كل من الجريان والبحر والتسرب فالجريان على المنحدرات الشديدة يكون أعظم منه على المنحدرات الهينة ، والبحر في المناخات الجافة أكثر منه في الرطبة ، والتسرب يجد سبيله في سهولة ويسر خلال الصخور الرملية والجيوية والطباشيرية ويقل في الصخور البلورية كالجرانيت .

٤ - كما أن المياه السطحية خاصة الأنهار والبحيرات المتكونة بالفعل ، وكذلك مياه الرى الزائدة في بعض المناطق تعتبر مصادر هامة للمياه الجوفية . حيث تتخلل المياه من هذه المصادر مسام التربة مهما كان نوعها ، رملية - طينية - جيوية - خليط - صخرية ، ويزداد هذه المياه يزداد معها تشبع حبيبات التربة بالماء ، وعليه فإن منسوب المياه الجوفية أو الأرضية يزداد .

مستوى المياه الجوفية (الماء الباطنى) :

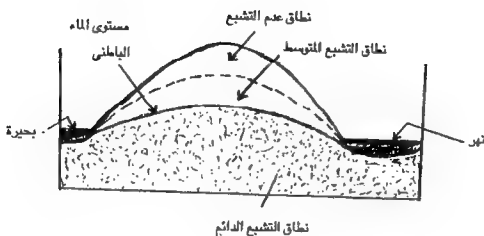
يوجد ثلاثة نطاقات مائية أسفل السطح وهى :-

١ - نطاق عدم التشبع : يقع أسفل السطح مباشرة ويمر الماء خلاله ولا يبقى منه في المسام بعد إمتصاص النبات سوى النذر اليسير .

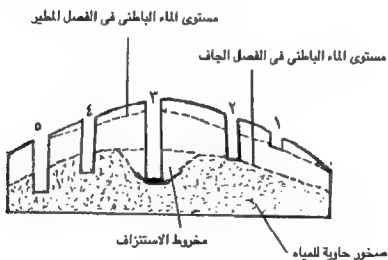
٢ - نطاق التشبع المتوسط : وتحتوى مسام صخور هذا النطاق مياهها عقب سقوط الأمطار لفترة طويلة ولكنها تجف إذا طالت فترة الجفاف .

٣ - نطاق التشبع الدائم : يمتد في العمق الى الطبقة الصماء التى تكون حدود التسرب ومسام صخور هذا النطاق تكون دائما مملوءة بالماء . والسطح العلوى لنطاق التشبع يعرف إما بمستوى الماء الباطنى أو بمستوى التشبع ويوضح الشكل رقم (٨) مستويات المياه الجوفية طرق الحصول على المياه الجوفية :

حفر الآبار : الآبار عبارة عن ثقوب في الأرض إلى مادنون مستوى الماء الباطنى .



شكل رقم (A) مستويات المياه الجوفية (الماء الباطنى)



شكل رقم (٩) أنواع الآبار

١- بئر جاف ٢- بئر يجف فى فصل الجفاف

٣.٤.٥ - آبار مستقيمة المياه

فتتشبع المياه من مسام التربة أو الصخور إلى البئر - وتوجد المياه بصفة مستديمة في الآبار التي تصل إلى مانون مستوى الماء الباطني بقدر كبير - أما الآبار التي تحفر إلى مانون هذا المستوى مباشرة فإنها تتعرض للنضوب حين يحل الفصل الجاف . والحصول على المياه من البئر يتطلب ذلك آلات رفع وشفت خاصة .

ومياه الآبار الضحلة عادة ما تكون ملوثة نظرا لأنه لم يتم تكريرها طبيعيا خلال مسام التربة أو الصخور وحتى يكون البئر جيد المياه لأبد من حفره إلى أقصى عمق ممكن أسفل مستوى الماء الباطني .

وقد يستغرب البعض حينما يعرف أن نصف الشعب الأمريكي يعتمد على الآبار في سد حاجته من المياه . ويوضح الشكل رقم (٩) أنواع الآبار .

البنائيم : وينبثق منها الماء الباطني إنبثاقا طبيعيا فوق سطح الأرض .

أهمية المياه بوجه عام :

يعتبر الماء من العناصر الأساسية التي تكون جسم الإنسان والحيوان والنبات ، وبغض النظر عن الجهاز العظمي في الإنسان والحيوان ، فإن الماء يمثل ما لا يقل عن ٧٥٪ من تكوين الجسم ، ٩٠٪ من تكوين النبات .

لا تتم أية عملية حيوية داخل جسم أي كائن حي إلا في وجود نسبة من الماء . وصدق الله العظيم : " وجعلنا من الماء كل شيء حي "

يساعد الماء على مضغ ، وبلع ، وهضم ، وإمتصاص المواد الغذائية .

ينخل الماء في تركيب جميع إفرازات الجسم .

يساعد الماء الجسم على التخلص من المواد الإخراجية ، والفضلات ، بأن يعمل على إذابتها وخروجها مع البول والعرق .

يعمل الماء على تلطيف درجة حرارة الجسم .

لا يتمكن النبات من الحصول على ما يحتاجه من مواد غذائية من التربة إلا في صورة مذابة . وصدق الله العظيم : " وأنزلنا من المعصرات ماء ثجاجا * * * لنخرج به حبا ونباتا " .

الماء ضروري جدا للتنظافة العامة والتخلص من الأدران والقاذورات ، وغسل الأطعمة

والخضروات والفواكه ، والأعمال المنزلية المتعددة ، ويحتاج الفرد على الأقل الى ما لا يقل عن ٥٠ لترا لأوجه الإستعمال المختلفة يوميا ، وتزداد هذه الكمية في مناطق متعددة من العالم وصدق الله العظيم : " وأنزلنا من السماء ماء طهورا " .

يعتبر الماء من أكثر المذيبات شيوعا وأرخصها ثمنا ، هذا في العمليات الصناعية المختلفة .

يستخدم الماء في عمليات التبريد المختلفة التي تتم في المصانع . يدخل الماء في إعداد الكثير من المنتجات وعلى رأسها المواد الغذائية كالبخبز والحلوى بأنواعها المتعددة .

يستخرج من المياه كميات هائلة من الأسماك والكائنات المائية الأخرى التي تمثل مصدرا غذائيا هاما لحل مشكلة الغذاء في العالم . كما يستخرج من البحار اللؤلؤ ، والشعاب المرجانية والإسفننج والمحار ، والأصداف وكلها ذات قيمة إقتصادية وجماالية عالية . وصدق الله العظيم : " وهو الذي سخر البحر لتأكلوا منه لحما طريا وتستخرجوا منه حلية تلبسونها " .

المياه كوسيط لحمل السفن والشاحنات التي تنقل المسافرين ، والمواد الخام والبضائع من مكان لآخر ، وتقريب المسافات بين الدول ورواج التجارة بينها ، صدق الله العظيم : " وترى الفلك مواخر فيه " .

ويقال إن الماء ملوث إذا ما تغير تركيب عناصره ، أو تغيرت حالته بطريقة مباشرة بفعل نشاط الإنسان ، بحيث يصبح الماء أقل صلاحية للإستعمالات الطبيعية المخصصة له أو بعضها .

ويمكن تعريف تلوث الماء بطريقة أخرى :

يقال إن الماء ملوث إذا ما احتوى على مواد غريبة كأن تكون مواد صلبة معينة ذائبة أو عالقة أو مواد عضوية أو غير عضوية ذائبة ، أو كائنات دقيقة مثل البكتريا ، أو الطحالب ، أو الطفيليات ، وتغير هذه المواد من الخواص الطبيعية أو الكيميائية أو البيولوجية للماء ، وبذلك يصبح غير مناسب للشرب أو للإستهلاك المنزلي أو في الزراعة أو في الصناعة .

خواص المياه الصالحة للشرب وإنبات البذور :

قال تعالى من سورة الواقعة - الآية ٦٨ ، ٦٩ ، ٧٠ :

(أفرمتم الماء الذى تشربون أنتم أنزلتموه من المزن أم نحن المنزلون . لو نشاء جعلناه أجاجا فلولاً تشكرون)
(المزن : السحاب ، أجاجا : شديد الملوحة)

وتعنى هذه الآيات الكريمة في مجملها أن الماء الصالح للشرب له مواصفات خاصة - إن كلمة أجاجا تعنى شديد الملوحة . . . ومعنى ذلك أن الماء الصالح للشرب يحتوى على نسب معينة من الأملاح ولكن بكميات بسيطة ، ولو زادت هذه النسب عن حد معين لأصبح غير صالح للشرب ، ولو اشتدت ملوحته فلن ينتفع الناس به في شرب ، ولا غرس ولا زرع .
فبعد أبحاث علمية طويلة وتحليلات دقيقة توصل العلماء إلى أن أقصى كمية من الأملاح في اللتر الواحد من الماء الصالح للشرب والتي لا تؤثر على صحة الإنسان يجب أن تكون كما هو موضح في الجدول رقم (١٦) . هذا بالإضافة إلى مواصفات أخرى يجب توافرها في الماء الصالح للشرب وهى : أن يكون الماء رائقا ، عديم اللون والطعم والرائحة ، خاليا من الكائنات الدقيقة المسببة للأمراض . كما أثبتت الدراسات أن الماء المالح لا يصلح لسقى النباتات بل يتلفها .

قال تعالى : من سورة النبأ - الآية ١٤ ، ١٥

(وأنزلنا من المعصرات ماء ثجاجا . لنخرج به حبا ونباتا)

المعصرات : السحاب المحمل بالماء ، ثجاجا : ماء منصبا يتبع بعضه بعضا

ومن هاتين الآيتين الكريمتين نستنتج أن مياه الأمطار اللازمة لإخراج الحبوب والنبات من التربة لها مواصفات خاصة ، من أهمها أن تكون هذه المياه متعادلة في تقاطعها ، أى لاهى حمضية ولا قلوية حتى لا تؤذى الحبوب والنباتات وأيضا التربة . وهذا يتنافى مع الأمطار التى تلوثها المركبات الغازية خاصة أكاسيد الكربون والنيتروجين والكبريت الناتجة من عمليات الاحتراق المختلفة للوقود . إذ تصبح مياه هذه الأمطار حمضية في تأثيرها نتيجة لتكون أحماض الكربونيك والنيتريك والكبريتيك على التوالي . ولا يصلح هذا النوع من الأمطار الحمضية لإنبات الحبوب والنباتات بل يتسبب في موت البادرات (النبت الصغير)

والحاق الضرر بالنباتات الكبيرة وإتلاف التربة • ويزخر القرآن الكريم بالآيات الدالة على أهمية وخواص المياه الصالحة للشرب والإنبات ، ومن هذه الآيات على سبيل المثال لا الحصر الآتى :-

سورة البقرة الآية رقم ٢٢ :

" الذى جعل لكم الأرض فراشا والسماء بناء وأنزل من السماء ماء فأخرج به من الثمرات رزقا لكم فلا تجعلوا لله أندادا وأنتم تعلمون "

وتعنى الآية الكريمة أن الله سبحانه وتعالى أنزل من السماء ماء لإخراج الثمرات وكل ما ينفع البشرية وليس ماء للقضاء على النباتات وإتلاف التربة - أو ماء ملوثا بالميكروبات المختلفة التى تقتك بالبشر •

سورة الأنعام الآية رقم ٩٩ :

" وهو الذى أنزل من السماء ماء فأخرجنا به نبات كل شئى فأخرجنا منه خضرا تخرج منه حبا متراكبا ومن النخل من طلعها قنوان دانية وجنات من أعناب والزيتون والرمان مشتبها وغير متشابه انظروا إلى ثمره إذا أثمر وينعه إن في ذلكم لآيات لقوم يؤمنون "

سورة الأعراف الآية رقم ٥٧ :

" وهو الذى يرسل الرياح بشرنا بين يدي رحمته حتى إذا أقلت سحابا ثقالا سقناه لبلد ميت فأنزلنا به الماء فأخرجنا به من كل الثمرات كذلك تخرج الموتى لعلكم تذكرون "

سورة إبراهيم الآية رقم ٣٢ :

" الله الذى خلق السموات والأرض وأنزل من السماء ماء فأخرج من الثمرات رزقا لكم وسخر لكم الفلك لتجرى في البحر بأمره وسخر لكم الأنهار "

سورة الحجر الآية رقم ٢٢ :

" وأرسلنا الرياح لواقح فأنزلنا من السماء ماء فأسقيناكموه وما أنتم له بخازنين "

سورة النحل الآية رقم ١٠ ، ١١ :

" هو الذى أنزل من السماء ماء لكم منه شراب ومنه شجر فيه تسيمون • ينبت لكم به الزرع والزيتون والنخيل والأعناب ومن كل الثمرات إن في ذلك لآية لقوم يتفكرون "

سورة طه الآية رقم ٥٣ ، ٥٤ :

" الذى جعل لكم الأرض مهذا وسلك لكم فيها سبيلا وأنزل من السماء ماء فأخرجنا به
أزواجا من نبات شتى . كلوا وارعوا أنعامكم إن في ذلك لآيات لأولى النهى "

سورة الحج الآية رقم ٥ ، ٦٣ :

" وترى الأرض هامدة فإذا أنزلنا عليها الماء اهتزت وربت وأنبتت من كل زوج بهيج .
ألم تر أن الله أنزل من السماء ماء فتصبح الأرض مخضرة إن الله لطيف خبير . "

سورة الفرقان الآية رقم ٤٨ ، ٤٩ ، ٥٤ :

" هو الذى أرسل الرياح يبرأ بين يدي رحمته وأنزلنا من السماء ماء طهورا . لنحى
به بلدة ميتا ونسقيه مما خلقنا أنعاما وأناسى كثيرا . وهو الذى خلق من الماء بشرا فجعله
نسبا وصهرا وكان ريك قديرا "

سورة السجدة الآية رقم ٢٧ :

" أولم يروا أنا نسوق الماء إلى الأرض الجرز فنخرج به زروا تاكل منه أنعامهم
وأنفسهم أفلا يبصرون "
سورة الزمر الآية ٢١ :

" ألم تر أن الله أنزل من السماء ماء فسلكه ينابيع في الأرض ثم يخرج به زروا
مختلفا ألوانه . . . "

سورة ق الآية رقم ٩ ، ١٠ ، ١١ :

" ونزلنا من السماء ماء مباركا فأنبتنا به جنات وحب الحصيد . وأنزلنا بأسقات لها
طلع تضديد . رزقا للعباد وأحيينا به بلدة ميتا كذلك الخروج "
سورة عبس الآية رقم ٢٥ إلى الآية ٣٢ :

" أنا صببنا الماء صبا . ثم شققنا الأرض شققا . فأنبتنا فيها حبا . وعنبا وقضبا .
وزيتونا ونخلا . وحدائق غلبا . وفاكهة وأبا . متاعا لكم ولأنعامكم "

جدول رقم (١٦)

نسب الأملاح في المياه الصالحة للشرب

المادة	أقصى تركيز بالمليجرام لكل لتر من ماء الشرب
الكلوريدات	٢٥٠ مليجرام (٢٥٠ جزء في المليون)
الكبريتات	٢٥٠ مليجرام
النيتريتات	صفر
النترات	واحد مليجرام
الأمونيا	٠.٥ مليجرام
الكيمويات المسببة للعسر	١٥٠ مليجرام
تركيز أيون الهيدروجين	٦ - ٩
الأوكسجين الذائب	١٠ مليجرام
الفلوريدات	$\frac{1}{4}$ مليجرام
الرماس	١٠ مليجرام (١٠ جزء في المليون)
الرنيق	٠.٠٠١ مليجرام
الزرنخ	صفر
النحاس	٢ مليجرام
الزنك	١٥ مليجرام
المغنسيوم	١٢٥ مليجرام
الكاديوم	٠.١ مليجرام
الحديد والمنجنيز	٠.٣ مليجرام
الراديوم ٢١٦	٣×١٠^{-١٢} كوري
استرانشيوم - ٩٠	١٠×١٠^{-١٢} كوري
الكور	٠.٥ - ١٠ مليجرام في الحالات العادية .
	٢٠ - ٣٠ مليجرام في حالة ظهور أى حالات مرضية جماعيا ناجمة عن شرب المياه .

تابع جدول رقم (١٦) نسب الأملاح في المياه الصالحة للشرب

المادة	أقصى تركيز بالمليجرام لكل لتر من ماء الشرب
الركبات الفينولية	٠.٠١ - مليجرام
السيانيدات	٠.١ - مليجرام
السليسيوم	٠.١ - مليجرام
الكروم	٠.٥ - مليجرام

اختبار صلاحية المياه للشرب :

سبق الإشارة الى الشروط الواجب توافرها في المياه النظيفة ، وللتأكد من صلاحية المياه للشرب يجب أن تجرى عليها الاختبارات الآتية بدقة :-

١ - الاختبارات الكيميائية : وذلك للتأكد من عدم وجود الأملاح الضارة (السامة) أو عدم تجاوز هذه الأملاح النسبة المحددة كما هو مشار في الجدول السابق رقم (١٦) .

٢ - الاختبارات الميكروبيولوجية : وإجراء هذه الاختبارات تؤخذ عينة من المياه المراد فحصها تحت ظروف معقمة وتحلل بكتريولوجيا للتعرف على الآتي :-

أ - العدد الكلي للميكروبات : وهذه الطريقة مبنية على أساس ان المياه الملوثة تحتوى على عدد اكبر من الميكروبات عنها في المياه غير الملوثة ، ولكن لوحظ أن كثير من المياه الصالحة للشرب قد تحتوى على اعداد كبيرة نسبيا من الميكروبات نظرا لإحتوائها على نسبة من المواد العضوية والمعدنية الملائمة للميكروبات ولكن هذه الميكروبات غير مرضية ، وعلى العكس فقد تكون المياه محتوية على عدد أقل من الميكروبات ولكن بعضها مرضى ، لذلك فإن قيمة مثل هذا الاختبار في الحكم على سلامة المياه للإستخدام قليلة ما لم تحدد أنواع الميكروبات .

ب - الكشف عن وجود بكتيريا القولون : تعتبر المجارى مصدرا أساسيا لتلوث المياه خاصة التلوث بالميكروبات المرضية وبكتيريا القولون تشمل نوعين أساسيين هما :

بكتيريا كولاي ، إيريكاترايروجيرس . ويرجع السبب في اختار بكتيريا القولون في الكشف عن تلوث المياه الى أن ميكروب كولاي يعيش أساسا في الامعاء الغليظة للإنسان والحيوان ، لذلك فإن وجوده في المياه يكون دليلا اكيدا على تلوث المياه بمياه المجارى . ومما

يجدر الإشارة اليه هنا أن ميكروب كولاي غير مرضى ولكن وجوده في المياه يستخدم فقط كدليل على تلوثها بمياه الجارى وإحتمال إحتوائها على ميكروبات مرضية .

مجالات إستهلاك المياه :

يختلف متوسط إستهلاك الفرد من المياه يوميا بدرجة كبيرة ، فقد يصل إلى ٧٥ - ٩٠ لتر أو أكثر للفرد في اليوم الواحد .

ويتوقف الإستهلاك اليومي للمياه على الظروف المناخية ، وتكاليف المياه ، ونوع الإمداد المائى (هل هو مستمر أو متقطع) ، وعادات وتقاليد السكان ، وضغط الماء داخل مواسير شبكة المياه ، وعدد السكان ، وكميات المياه المتوفرة من مصادر خاصة ، ونسبة المساحات التى تحتلها الحدائق والمسطحات الخضراء عموما ، وبالإضافة الى ذلك فإن نظام سحب المياه بدون عداد يزيد من كمية المياه المستهلكة على عكس نظام السحب في وجود عداد ، ويلعب الوضع المادى للأفراد نورا لايمن تجاهله . كما أن نوع الأنشطة الصناعية وتنوعية المياه لها دور موثر في كمية المياه المستهلكة . وبالطبع تحتاج مراكز الإطفاء إلى كمية وفيرة جدا من المياه . ويوضح جدول رقم (١٧) متوسط الإستهلاك اليومي من المياه في الأغراض المختلفة .

جدول رقم (١٧)

١ - متوسط الإستهلاك اليومي من المياه للفرد الواحد

الماء المستهلك للفرد الواحد بالتر يوميا	الغرض
٢ر٣ لتر	* الشرب
٤ر٥ لتر	* الطبخ
١٨و٢ لتر	* الوضوء والإغتسالات الطارئة
١٣ر٦ لتر	* غسل أدوات المطبخ وتنظيف البيت
١٣ر٦ لتر	* غسل الملابس
٢٧ر٣ لتر	* داخل دورات المياه لقضاء الحاجة وسحب السييفون
٢٧ر٣ لتر	* الإستحمام

٢ - متوسط إستهلاك المياه بالنسبة للدواب (الحيوانات)

نوع الدابة (الحيوان) كمية الماء المستهلك بالتر في اليوم الواحد للرأس الواحدة

الحصان *	٤٥٥ لتر
البقرة أو الجاموسة *	٦٨٢٥ لتر
البداج *	٠.٠٩ لتر
الخروف *	١٣٦ لتر
الماعز *	١٣٦ لتر

٣ - أعمال البلدية

الغرض	كمية الماء المستهلك
* الحدائق العامة	١ لتر / متر مربع / في اليوم الواحد
* رش الطرق	١ - ٥ لتر / متر مربع / في اليوم الواحد
* تنظيف البالوعات	٥ لتر / رأس / في اليوم الواحد

- ٤ - وبالنسبة للأغراض الصناعية : فمن الصعب تحديد كمية المياه المستهلكة لأن ذلك يتوقف على أنواع وأعداد المصانع الموجودة بالمدينة وعلى سبيل المثال : تقدر الجهات المختصة في الولايات المتحدة ان المنشآت الصناعية تستهلك حوالي نصف كمية المياه التي تستهلك في البلاد .
- ٥ - إحتياجات الحريق : وتتوقف كمية المياه على حجم المدينة وعدد السكان وأنواع المباني ...
- ٦ - مجالات أخرى وتفقد المياه بنسبة ما وذلك عن طريق تلف معين في شبكة المياه كإنفجار ماسورة ، وتآكل بعض المواسير نتيجة القدم ٠٠ فعلى سبيل المثال تبلغ "قيمة المياه المتسربة نتيجة لتلف الوصلات بين المواسير بعضها البعض في أمريكا من ٥٥ - ٨٠ لتر / كيلومتر/ سنتيمتر من قطر الماسورة .

كما أن الماء المفقود نتيجة العادات السيئة لكثير من الأفراد يمثل أيضا نسبة ليست باليسيرة ، وقد يصل تقريبا من ٣٥ - ٧٠ لتر لكل فرد في اليوم الواحد .
وقد لوحظ أن متوسط إستهلاك الفرد من المياه يوميا في المدن الكبيرة يفوق متوسط الفرد في المدن الصغيرة . وأيضا يزداد الإستهلاك بزيادة الإحتياجات الصناعية ، وأعمال البلدية من مشاريع متنوعة مثل عمليات التشجير ، وإقامة حدائق ، وتشبيد طرق وما شابه ذلك ، وتحسين المنازل وإرتفاع مستوى المعيشة ...

ويختلف متوسط إستهلاك الفرد من المياه بدرجة كبيرة في المدن المختلفة . فعلى سبيل المثال في إنجلترا : يبلغ متوسط إستهلاك الفرد من المياه يوميا من ١٣٥ - ٢٢٥ لتر ، وفي أمريكا من ٣٠٠ - ٩٠٠ لتر ، في روما حوالي ١٠٠٠ لتر ، وفي بعض الحالات قد يصل الى ١٦٠٠ لتر في اليوم ، وفي الهند من ٥٠ لتر في المدن الصغيرة الى ٣٥٠ لتر في المدن الكبيرة الصناعية .

وفي الآونة الأخيرة استعرت مشكلة الماء إهتمام الهيئات الرسمية والدولية ، فعقدت الأمم المتحدة مؤتمرا دوليا حول قضايا الماء في مارس ١٩٧٧ بالآرجنتين ووضعت التوصيات والخطوات اللازمة من أجل تأمين الماء الصالح للجميع ، حيث إن الماء في البيئة كثير ولكن الصالح منه للإستعمال لايتعدى ١٪ من المجموع العام وحتى هذه النسبة تتعرض للتلوث من فضلات الإنسان المنزلية والمجارى الصحية والنشاطات الصناعية وغيرها ...

أنواع ومصادر تلوث المياه

أولاً : التلوث الكيميائي للمياه

١ - التلوث الكيميائي للمياه السطحية :

(أ) التلوث الكيميائي للمياه العذبة ومصادره :

والتستشهد ببعض الأمثلة على المستوى الأفريقي ، والآسيوي ، والمستوى الأوروبي .

مثال على المستوى الأفريقي : تسمم نهر النيل :

أن الألوان لأن تدق أجراس الخطر منوية : أرفعوا أيديكم عن نهر النيل ... انتقلوا النهر من التسمم الذى أصابه ... حاربوا أعداء الحياة في كل بقعة تسيئ إلى النيل من

أسوان إلى دمياط ورشيد ٠٠٠ لابد من ثورة بيئية منظمة للإطاحة بكل من لا يرحم النيل ويؤذيه بمخالفاته السامة ٠٠٠ لقد تحمل النيل إساءة الكثيرين إليه ٠٠٠ وكان يسمح كل من يسيئ إليه قديما ٠٠٠ ففي الماضي كانت المياه وفيرة جدا ومعنى بذلك الفيضان المنظم الذى على أثره كان النيل يمتلئ بالمياه عن آخره لمدة قد تصل إلى شهر أو أكثر من العام ٠٠٠ وكان تيار الماء القوى يجرف أمامه كل ما يقابله من أعداء ٠٠٠

كان النيل يعيد شبابه وفتوته ، ويفسل ما علق به من أدران كل عام خلال هذا الشهر كان كل شيء في أحشاء النهر يتجدد ٠٠٠ التربة في قاع النهر ٠٠٠ الكائنات في المياه ٠٠٠ الحياة على الشاطئين .

والآن بدأ النيل يشيخ ٠٠٠ وأصبحت قواه تنهار درجة بعد درجة ، وفقد القدرة على التنظيف الذاتى والتجدد خاصة بعد إحساس المياه وبعد أن سد فرع دمياط بسد فارسكور ، وبعد أن كاد فرع رشيد أن يصبح مسنودا هو الآخر ٠٠٠ وتعرى شاطئاه ٠٠٠ وأسرع المتوحشون من كل صوب لينهشوا الشاطئين ٠٠٠ وبالفعل نهش الكثيرون كل ما تعرى من شاطئ النيل ، فهناك مصانع الطوب المنتشرة على الشاطئين ، والفنادق العائمة التى تمتد لمسافات طويلة داخل جسم النيل والمسارح والملاهى الليلية الثابتة والمتحركة ٠٠٠ والنيل يصرخ ويصرخ ٠٠٠ وليس من منقذ ٠ ولم يكتفوا بهذا ٠٠٠ بل تمالوا في النهش والإيذاء ٠٠٠ وتدنيس الثوب بين الحين والآخر وذلك بإلقاء السموم والمخلفات المتنوعة في أحشاء النيل الصامت المسكين ٠٠٠ الذى لاحول له ولا قوة ٠٠٠ ويحاول البعض حرق ما تبقى من الثوب في أماكن معينة كما يحدث في حلوان وكفر الزيات .

ولنستعرض معا مأساى النيل فى القترات الأخيرة :

فى عام ١٩٨٤ قام مركز صحة البيئة والصحة المهنية التابع لوزارة الصحة المصرية بالإشتراك مع معهد بحوث الآثار الجانبية للسد العالى بإجراء دراسة هيدروكيميائية لنهر النيل ، وقد أوضحت هذه الدراسة أن عدد المصبات من أسوان إلى القناطر الخيرية يبلغ ٦٧ مصبا رئيسيا منها ٢٢ للمخلفات الصناعية ، ٤٥ مصرفا زراعي ، وقدرت كمية المخلفات آنذاك بـ ٣٥٠ مليون متر مكعب مخلفات صناعية ، ٣٥٠ مليون متر مكعب مخلفات زراعية ٠ وتحمل هذه المخلفات معها مواد كيميائية متنوعة منها الأحماض والقلويات والفينولات ، والكحولات ،

والكربميتات ، والسيانيد ، والزيوت والشحوم ومبيدات ومخصبات تربة ٠٠٠ والمعادن الثقيلة ومنها النحاس ، والزنك ، والكاديوم ، والرصاص ، والزنابق ، والزرنيخ ٠٠٠ ومواد أخرى عديدة منها الأحماض الدهنية والأمينية وألاحهما ، والمركبات غير العضوية ومعظمها من الأملح المذابة في صورة أيونية ومنها الصوديوم ، البوتاسيوم ، والكالسيوم ، والمغنسيوم ، والمنجنيز ، والكلوريدات والنترات ، والفوسفات ، والكبريتات . إلى جانب المخلفات الأدمية التي تصرف فيها نون معالجة تؤدي في النهاية إلى صعوبات في عمليات تنقية مياه الشرب ، وبذلك تمثل مصدرا دائما للخطر على صحة الإنسان نتيجة لتلوثها .

وفي إحصاء حديث أعدته وزارة النقل والمواصلات تبين أنه يوجد في نهر النيل حوالي ٢٠٠ باخرة سياحية سعتها من ٨٠ إلى ٢٠٠ راكب ، ٥٠٠ مركب نقل راكب سعتها من ١٠ إلى ٢٠٠ راكب ، ١٦٠٠ مركب نقل بضاعة بها ٤ إلى ٦ أفراد ، ٢٠٠ لنش نزهة ، ٤٠٠٠ مركب شراعى لنقل البضائع بطاقم ٢ أفراد لكل مركب ٠٠٠ وهذه البواخر جميعها تصب عادم محركاتها والصرف الصحي للراكب نون معالجة قبل صرفه في مياه النيل مباشرة .

وفي عام ١٩٨٧ قفز الرقم قفزة عالية جدا فكما تقول الدراسات الأخيرة إن المخلفات الصناعية والزراعية التي تلقى في النيل سنويا تقدر بـ ٤ مليارات متر مكعب . فتخيل معي كم ستكون الأعباء على محطات تنقية مياه الشرب ، وكم ستكون الصعوبات في عمليات التنقية ، وكم سيكون حجم المشكلة والخطر على صحة الإنسان .

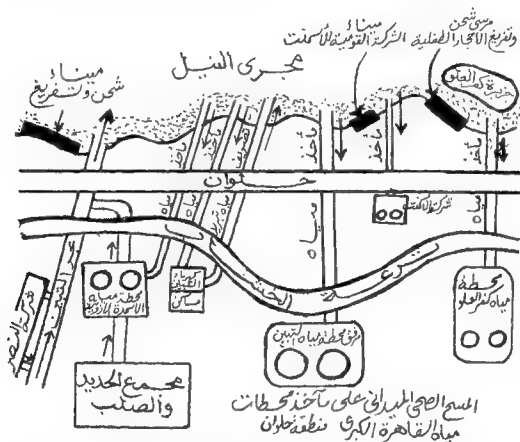
ومن النتائج الهامة التي توصل إليها العالم الباحث المصرى المغترب الدكتور إبراهيم البربرى والذي يعمل الآن أستاذ الكيمياء البيئية بجامعة جورجيا للتكنولوجيا ورئيسا لقسم حماية البيئة بوزارة المالية الأمريكية بواشنطن .

والآن مع أبحاث هذا العالم وما توصل إليه من نتائج :

في أوائل عام ١٩٨٧ زار الدكتور البربرى محطات مياه الشرب وعددها إثنتا عشرة في مدينة القاهرة الكبرى ، وأخذ بعض العينات وأجرى التحاليل لها وتبين له : أنها جميعا تعاني من عملية الصرف الصناعى غير المنضبط وغير الملترزم بالقوانين المنظمة له - رغم وجود قوانين في مصر تقضى بمعالجة المخلفات قبل القذف بها في الماء أو الهواء ، ويوجد أيضا جهاز ضخم مسئول عن حماية البيئة .

لقد أعد هذا البحث وقدمه إلى مؤتمر مصر عام ٢٠٠٠ وذلك سنة ١٩٨٧ بعنوان :
حماية مصادر مياه الشرب من التلوث الصناعي غير المنضبط وغير الملتزم .

واتضح من الدراسة أن المصانع لا تلتزم بقوانين الصرف المضبوطة . ففي منطقة حلوان مثلا تبين أن مجمع الحديد والصلب ومحطة مياه الأسمدة الأزوتية وكهرباء التبين وشركات أخرى تلقي المخلفات السائلة في نفس المكان وفي نفس مستوى مأخذ مياه النيل لمحطات مياه التبين وكفر العلو مما يسبب فساد مياه الشرب وتلوثها بالكيماويات والمبيدات (انظر شكل رقم ١٠) . وأن المحطات الحالية لمعالجة مياه الشرب تتبع طرقا تقليدية للتنقية، وهذه



في نهر النيل أمام حلوان تلقي المصانع مخلفاتها دون معالجة ومن نفس المكان تأخذ محطة تنقية المياه مياه النيل لتصبح مياهًا للشرب.

شكل رقم (١٠)

مجلة التنمية والبيئة المصرية - مارس ١٩٨٧م

الطرق لا تستطيع تخليص المياه القادمة من نهر النيل والملوثة بالمخلفات الصناعية السائلة
التصبح مياه صالحة للشرب وخالية من أى تلوث صناعى . كما أن كفاءة هذه المحطات
محدودة ولا تتناسب مع حجم التلوث الموجود في كثير من النقاط . إذ أن هذه الطرق لا
تستطيع تخليص المياه تماما من المواد الهيدروكربونية ، والملوثات غير العضوية ، والمبيدات
الحشرية ، ومركبات كيميائية مختلفة . ومما يزيد الطين بله أن الملوثات العضوية تتفاعل مع
الكور المستخدم في تعقيم المياه والنتيجة تكون مركبات هيدروكربونية كلورينية وهذه الأخيرة
تسبب أمراضا سرطانية .

وفي كفر الزيات والمنصورة ودمياط ورشد :

أجرى الباحث البريرى دراسات أخرى للتعرف على نسب الملوثات الصناعية وعلى
رأسها المركبات الهيدروكربونية الكلورينية بالمياه في تلك المناطق . . . وتخص البحث عن
الآتى:-

إن أكبر تركيز للملوثات كان في منطقة كفر الزيات فهناك توجد صناعة للمبيدات
الحشرية وكذلك صناعة لتكرير البترول . وفي المنصورة وجد أن نسبة الملوثات تزيد عن نسبتها
في القاهرة لأن المنصورة تعتبر من أكثر مناطق جمهورية مصر العربية كثافة في النشاط
الزراعى وما يصاحبه من إستخدام للمبيدات .

الكبير

نسب الملوثات : (انذار . . . انذار) :

وما يجدر الإشارة إليه هنا أن الدكتور البريرى قال إن نسب الملوثات السائلة الذكر
مازالت في حدود المسموح به عالميا حتى الآن، ولكننا نعرف جيدا أن طاقة نهر النيل في
إمتصاص المواد العضوية محدودة ، وأنه سيصل قريبا إلى درجة التشبع التي لن يستطيع
بعدها تحمل مثل هذه المواد ، وبالتالي سترتفع نسبتها عن الحد المسموح .

كذلك فان تراكم المواد الهيدروكربونية الكلورينية في الأسماك يسمم السلسلة الغذائية
التي تنتهى إلى الإنسان . ولا يجب أن نطالب نهر النيل بما يفوق طاقته في تخليصنا مما ين
منه من قاذورات وسموم .

والسؤال الآن : هل من حل . . . ؟

نعم لا بد من حل ، ويتمثل ذلك في الآتى :-

* إنشاء هيئة قومية للرقابة على الصرف في مياه نهر النيل ويكون من صلاحيات هذه

الهيئة إجبار جميع الصناعات على إحترام القوانين المانعة للتلوث ، وإلتزامها بتحليل مخلفاتها قبل سبها في النهر ومعالجتها إذا زادت نسبة الملوثات عن المواصفات الموضوعة ، والرقابة المستمرة لمستويات التلوث .

* خلق تعاون عاجل بين مراكز البحوث والجامعات والوزارات المختصة حتى تشمل دراسات وبحوث كفاءة الطرق المتبعة في إزالة الملوثات الصناعية أثناء مراحل المعالجة على أن تشمل هذه البحوث كافة محطات مياه الشرب في جمهورية مصر العربية بأكملها قبل أن تنتشر أمراض الإنسان بسبب تلوث مياه الشرب .

وبالفعل بدأت الدراسة والأبحاث منذ سنوات ومازالت مستمرة خاصة في المركز القومي للبحوث ففي المركز يوجد معمل أبحاث المياه ويعمل الباحثون على حل مشكلة المواد المسببة للسرطان التى تنتج من التفاعل الكيميائى بين الملوثات العضوية وبين الكلور المستخدم في تعقيم المياه . فهم يحاولون إستخدام غاز الأوزون كبديل للكلور في المراحل الأولى للعملية حتى يمنعوا تكون المركبات الهيدروكربونية الكلورينية ، وبعد ذلك يستخدم الكلور في المرحلة النهائية . كما تجرى بالمركز دراسات لتحسين عملية التعرف على المخلفات الصناعية ، وتطوير طرق علاجها ويأتى على رأس هذه الحلول:-

* تنمية الشعور بالإنتماء والمسئولية لدى كل مواطن ، بحيث إذا رأى أية ملوثات تقذف في نهر النيل عمدا أو بدون قصد بادر بالإبلاغ عنها . وهنا تلى أهمية وجود الهيئة القومية لحماية نهر النيل من التلوث ، وأن تعارس هذه الهيئة سلطاتها بدون أى تعقيدات بيروقراطية ، وأن تكون سلطاتها التنفيذية مطلقة في منع التلوث من المنبع وليس محاولة علاجه بعد حدوثه ، فهذا أرخص وأضمن للصحة ، إن منع وقوع الضرر اليوم أفضل من علاجه غدا .

- وكذلك نهر " الزامبيزي " الممتد عبر زامبيا ، بوتسوانا ، وزيمبابوى في الجزء الجنوبى من قارة أفريقيا - تتدفق اليه كميات عالية من المخلفات الصناعية وغير الصناعية .

سؤال على المستوى الاسيوى - نهر أويوب :

في صيف عام ١٩٧٠ وفي مدينة " فودزى " اليابانية حدث ما يشبه المعجزة ، فقد استطاع المصورون لإحدى الصحف التى تصدر في تلك المدينة ، أن يحمضوا صورهم في

المياه العادية لنهر "أوروب" الذى يشق المدينة ، ونشر الصحفيون تلك الصور الفوتوغرافية العادية التى حصلوا عليها نتيجة تطهيرها في تلك المياه ، البعض استغرب تلك الوسيلة غير العادية في إظهار الصور ، ولكن عندما عرف السبب لم تكن الحادثة بمعجزة أو تتطوى على شئ منها ، فقد تبين ان نفايات مصانع الورق المحلية التى تلقى في النهر قد لوثته بمجموعة من الكيماويات ، إلى أن غدا النهر حوضا كيمياويا يستطيع المصرون تطهير صورهم

الفوتوغرافية فيه

— وكذلك نهر " الكنج " في الهند الذى تقوم على شاطئيه ١١٤ مدينة ، يقطن كل منها ٥٠٠ ألف نسمة أو أكثر ، وتلقى هذه المدن بمياه المجارى غير المعالجة في النهر كل يوم . كما تستخدم معامل الدى . دى . تى ، والمدابغ ، ومعامل الورق وعجينته ، ومجمعات البتروكيماويات والأسمدة ، ومعامل المطاط ، وطائفة من المعامل الأخرى - تستخدم النهر - للتخلص من نفاياتها . ويختنق مصب " هو على " بالقرب من كلكتا بنفايات صناعية غير معالجة من مايربو على ١٥٠ معملا كبيرا حول كلكتا . ويعانى ٦٠٪ من سكان كلكتا من امراض في الرئة ، والتهاب القصبات الهوائية وغيرها من أمراض الجهاز التنفسي المرتبطة بتلوث الهواء والماء .

— وفي ماليزيا تزيد مستويات التلوث في وادى كلانغ ، الذى يتسم بدرجة عالية من التمدن (فهو يضم العاصمة كوالالامبور) - تزيد مستويات التلوث - مرتين الى ثلاث مرات على مستوياته في المدن الكبرى في الولايات المتحدة . وتعانى منطقة نهر كلانغ من التلوث الشديد بسبب تدفق النفايات الزراعية والصناعية والمجارى .

ونهر بردى " بسوريا الذى يستقبل مخلفات المدن الواقعة عليه مثل مدينة دمشق دون معالجة ، وكذلك نهر العاصى الذى تصب فيه مياه المجارى من مدينتى حلب وحمص السوريتين .

سؤال على المستوى الأوروبي : نهر الراين :

يعتبر نهر الراين أطول وأهم نهر في أوروبا الغربية - إذ يبلغ طول النهر ١٣٢٠ كيلو مترا ويوجد على جانبيه ثلاث مناطق صناعية ضخمة ، الأولى : مدينة بازل بسويسرا حيث تتجمع العديد من صناعات الأدوية والكيماويات العملاقة ، والثانية : منطقة الرور بألمانيا الغربية التى تعتبر أكبر المناطق الصناعية في أوروبا الغربية ، أما المنطقة الثالثة فتقع في هولندا آخر أربعين كيلو مترا من النهر وتمتد حتى مدينة روتردام التى تعد من أكبر موانئ العالم وتقع على

بحر الشمال . وفي هذه المنطقة تتجمع صناعات تكرير البترول وصناعات الصلب والصناعات الكيميائية .

وفي عام ١٩٦٠ كان الراين يسمى " بالوعة أوديا " لأنه كان ملوثا بدرجة كبيرة بجميع المخلفات الصناعية . الأمر الذي حدا بالبول التي تطل عليه أن تجتمع وتتخذ إجراءات حازمة وصارمة لتنقيته وتنظيفه وإعادة الحياة إليه من نباتات وأسمك وكائنات دقيقة ، واعتمدت له ميزانية بلغت بلايين الدولارات . وبالفعل قلت نسبة الملوثات بدرجة كبيرة وبدأت الحياة المائية تعود ثانية إلى النهر .٠٠٠ فقد أدخلت الى النهر أنواع مختلفة من الأسماك بطريقة صناعية وكان عددها في أول الأمر بسيطا فمثلا في عام ١٩٧٠ م كان عدد أنواع الأسماك في النهر ثلاثة أو أربعة أنواع ، وبمرور الوقت إرتفع العدد بفضل إهتمامات علماء البيئة .٠٠٠ إلى أن وصل في الستين الأخيرة إلى خمسة عشر نوعا .

ونهر الراين بموقعه هذا يعتبر مصبا شرعيا لكثير من الفضلات الصناعية للول المطلة عليه ولكن وفق خطة مدروسة .

وتشير الإحصاءات إلى أنه قد ألقى في النهر عام ١٩٨٥ حوالى ٢١٢ طنا من المعادن الثقيلة شديدة السمية ولكن هذا الرقم أقل بكثير مما كان عليه الحال في الماضى منذ بدء أخذ القراءات .

وفي أوائل عام ١٩٨٧ مني الراين بكارثة رهيبه، إندلاع حريق هائل في أحد المخازن التابعة لشركة ساندوز للأدوية والكيمائويات في مدينة بازل بسويسرا مما أدى إلى إنطلاق حوالى ٣٠ طنا من الكيمائويات السامة لتلوث مياه نهر الراين كما أن المياه التي استعملها رجال الإطفاء بكميات هائلة لإخماد الحريق قد تلوثت كلها بالكيمائويات ونفاخت إلى النهر ، وفى البداية لم يشعر أحد بالكارثة سوى سكان مدينة بازل الذين قلقوا على صحتهم من سحابة كريهة الرائحة ظلت عالقة فوق المدينة لفترة من الزمن ، ثم ما لبث شريط أحمر اللون في الظهور والزحف بطول النهر حتى أصبح طوله ٨٠ كيلو مترا ، ويتكون من ٢٤ نوعا من أنواع الكيمائويات السامة ، أكثرها ضررا معدن الزئبق الثقيل الذى يعتبر من أكثر المواد خطورة على الكائنات الحية بأكملها من إنسان ونبات وأسمك وقد تسببت هذه الكارثة في قتل الأسماك والنباتات إذ قضت على نصف مليون سمكة في ضربة واحدة ، كما كانت الكارثة ضربة موجبة ضد مياه الشرب النقية التي يمد بها الراين ٢٠ مليون نسمة . فقد امتنعت كثير من المدن عن

سحب مياه الشرب خلال فترة التلوث . وفي هولندا التى تصل إليها مياه النهر متأخرة اتخذت الدولة إجراءات لغلط جميع الأموسة ثم صرفت المياه الملوثة بعد تخفيفها في بحر الشمال ، ومع ذلك فقد وجد تركيز الزئبق في يوم مماثلا لتركيزه الأقصى المسموح به في عام .
وكان صدئ هذا الحادث لانيقل أهمية عن حادث إنفجار المفاعل النووي في " تشيرنوبيل " بالاتحاد السوفيتى في أبريل عام ١٩٨٦ .

وعلى الفور دعت هولندا إلى مؤتمر يضم ممثلئ الدول المعنية وهئ سويسرا وألمانيا الغربية وفرنسا وبالطبع هولندا التى يصب عندها الراين في بحر الشمال وناقش المؤتمر هذه الكارثة ومستقبل الراين بعد تعرضه لعدة حوادث بيئية في الأشهر القليلة قبل ، سحادث ووسائل منع تكرارها في المستقبل .

وحتى الآن لا يمكن الجزم بصورة أكيدة عن نتائج تلك الكارثة البيئية المروعة التى أثرت على سمعة " بازل " ، كمدينة سياحية من العصور الوسطى يؤمها آلاف السياح من جميع بلاد العالم كما أثرت على ثقة السويسريين بأنفسهم وثقة جيرانهم بهم . وحتى الآن وصاعدا يقوم العلماء والمختصون بمراقبة دقيقة ومكثفة للكارث المحتملة ، وقد اتفقوا جميعا على أن هذه الكارثة تعتبر بحق قنبلة زمنية سامة يمتد مفعولها ٢٥ - ٥٠ سنة .
ولن تتمكن الأسماك من الحياة بسلام في النهر مرة أخرى قبل ماضى عشر سنوات مثلا .

والأخطر من ذلك هو أن عنصر الزئبق السام يتراكم ويستقر في قاع الراين وعلى جوانبه ثم يصل إلى السلسلة الغذائية للإنسان عن طريق الأسماك ، وباقى الكيماويات ستنتشر على مساحات أوسع أما المواد المتبخرة التى تطايرت مع الحريق فسوف تعود مع الأمطار .
- وكذلك نهر " الماين " بألمانيا الغربية ... ونهر " التيمز " ببريطانيا ... ويعد " التيمز " مثلا طيبا لنهر متوسط التلوث ، شديد السمية للأسماك وفيه مستوى معدل من الكبريتيد في أغلب الاحيان . ويتآكل هياكل السفن فيه ويغرق لون الطلاء وتنفوخ من حول المكان رائحة كريهة عامة .

هامبورج ونهر الإلب :

تعتبر مدينة هامبورج من أضخم موانئ ألمانيا الغربية وقد ساهم نهر الإلب في تطور هذه المدينة واكتسابها لشهرة تجارية وصناعية متعددة الجوانب . وهذه المدينة مهددة الآن

بالخطر وذلك من جراء تلوث نهر الإلب . إذ يقدر ما يتم تصريفه يوميا من منطقة هامبورج إلى النهر حوالي ٢٠٠ مليون متر مكعب من المخلفات المتوقعة .

ولكن المشكلة ليست فيما تصبه هامبورج بل فيما يحمله النهر من خارجها من مواد كيميائية وعضوية ومركبات معدنية سامة تلقيها العديد من الصناعات والأنشطة في ألمانيا وغيرها .

ولكن هامبورج تبذل جهودا مضاعفة للتغلب على هذا التلوث في نهر الإلب وذلك حفاظا على حيوية النهر ونظافته . وبالفعل تم إنشاء محطات ترشيح وتطهير وتنقية المخلفات السائلة من الملوثات البيولوجية . كما أنشأت المصانع التي تقوم على نهر الإلب وحدات للتنقية تعالج المخلفات الصناعية . وبالفعل بدأ النهر يتخلص من نسبة عالية من المواد الملوثة والمستهلكة للأوكسيجين، وستتضح شجرة ذلك في القريب العاجل مما سيجعل هامبورج تقع على أحد أنظف الأنهار في العالم بجهودها وجهود سكانها في الحفاظ على بيئتهم .

الأمطار الحمضية :

وتشارك الأمطار الحمضية بنصيب كبير في التلوث الكيميائي للمياه العذبة وقد أثير سابقا في تلوث الهواء عن كيفية تكوين هذا النوع من المطر ، وهنا في عجلة نقول إن السبب الرئيسي في حدوثه يرجع إلى انطلاق كميات هائلة من أكاسيد الكبريت والكربون والنيتروجين إثر عمليات الإحتراق المختلفة ، أو بعض الظواهر الطبيعية كالبراكين ، وتكون هذه الأكاسيد أحماضا بتفاعلها مع بخار الماء الموجود بالهواء . والسؤال الآن : كيف تلوث الأمطار الحمضية المياه العذبة ؟

لقد ثبت بالفعل أن الأمطار الحمضية تعمل على تركيز الفلزات الثقيلة مثل النحاس والكاديميوم والزرصاص في مياه الأنهار والبحيرات ، إذ تتحرر هذه الفلزات من التربة والصخور عند سقوط الأمطار الحمضية عليها وتجرفها إلى المياه ، كما وأنها تتحرر من قاع البحيرات مع إزدياد حمضية مياهها وإذا وجدت هذه المياه طريقها إلى شبكات مياه الشرب فإنها تؤدي إلى صدامها وتاكلها بالإضافة إلى تحرير عنصر الحديد من المواسير المعدنية والذي يؤدي إلى إحمرار لون المياه وجعلها غير صالحة للشرب .

التلوث الكيميائي للمياه المالحة ومصادره (تلوث البحار والمحيطات) :

منذ الأزل تستقبل البحار والمحيطات الكثير من المخلفات المتنوعة مهما كان مصدرها ونظرا لكبر حجم هذه المسطحات المائية فكانت تستوعب تلك المخلفات دون حدوث أي اضطرابات تذكر في البيئة البحرية . فمن المخلفات ما كان يتحلل بسرعة وذلك بفعل العنيمات الحيوية والبكتريا مثل المخلفات الأدمية ، أو يبطء وذلك بسبب التفاعلات البطيئة كصدأ قطعة من الحديد مثلا وتاكلها مع الوقت ...

وكانت المواد السامة المعروفة آنذاك قليلة وبسيطة ، وإذا وجدت طرقتها الى المياه فإنها تتخفف بدرجة كبيرة جداً ، ولا تخلف أي أثر ضار .

مع الثورة الصناعية انتشرت المصانع وتوالت في إنتاجها ومخلفاتها ، وكثرت المواد الكيميائية ومنها المواد السامة ، وصاحب ذلك بناء وتشديد السفن والشاحنات المائية ونقلات البترول العملاقة حيث يتم نقل البترول من أماكن إستخراجه الى حيث يتم تصنيعه أو تصديره، وحدث رواج في التجارة ونقل البضائع من مكان لآخر بسهولة ويسر عبر المياه . وأخذت كمية المخلفات الملقاة في المياه تتزايد تدريجياً . وتفاقمت المشكلة ، الى ان اختل التوازن في المجال البحري ، وأصبحت البحار الآن تتوء بما تحمله من ملوثات ، ويمكن حصر مصادر التلوث الكيميائي للبحار والمحيطات في النقاط التالية :-

• إلقاء المصانع الشاطئية وغير الشاطئية بمخلفاتها في مياه البحار مباشرة أو عن طريق الأنهار المتصلة بالبحار دون معالجة - كما تلجأ بعض الدول الصناعية الى التخلص من النفايات السامة وخاصة المواد المشعة والمعادن الثقيلة وذلك بالقائها في عرض البحر أو المحيط بواسطة السفن أو الطائرات أو يدفنها في قيعانها فعلى سبيل المثال : وجد في مياه بعض البحيرات الكبرى في الولايات المتحدة الأمريكية وكندا معدن الزئبق ، وهذا المعدن يلقى في مياه هذه البحيرات مع بعض الفضلات الصناعية فيترسب هناك . وتشير الدراسات والتحليل التي أجريت على الأسماك في هذه البحيرات أن كميات كبيرة من الزئبق وجدت في لحوم هذه الأسماك ، الأمر الذي جعلها غير صالحة للإستهلاك الآدمي . ففي الولايات المتحدة الأمريكية تلقى الصناعة حوالي ٥٠ طن سنوياً من الزئبق في المسطحات المائية ، كما تلقى الصناعة الفرنسية ٥٠ طن ، ويلقى

سنويا في البحار والمحيطات حوالي ٢٥٠ ألف طن من الرصاص الذي لا تقل سميته عن الزئبق ، كما يقذف في البحار والمحيطات سنويا حوالي ١٠٠٠ طن من الكاديوم .
القاء السفن بمخلفاتها وبقياء بعض المنقولات الكيميائية والمواد السامة في المياه .
ويشير تقرير صادر عن الأمم المتحدة أن الخطر الحقيقي لتلوث مياه الخليج العربي يكمن في النفايات التي تلقيها السفن التجارية وناقلات البترول التي تمر بالخليج يوميا ، كما تقوم هذه السفن والناقلات بغسل خزائنها في مياه الخليج . وما يزيد من تلوث الخليج انه يمر مائي شبه مغل حيث يتطلب تجديد مياهه زمنا طويلا قد يصل الى سنوات .

وكذلك الحال في البحر الأبيض المتوسط الذي أصبح الآن بمثابة مستودع قمامة للدول الكثيرة المطلة على مياهه ، وإذا لم تعقد اتفاقيات ومعاهدات بين هذه الدول من أجل حماية هذا المسطح المائي الضخم من التلوث فسيستسم هذا البحر خلال السنوات القليلة المقبلة وبذلك يتم القضاء على مصدر ضخم من مصادر الثروات الغذائية في العالم - وكذلك غلق مصادر الرزق لكثير من سكان دول المنطقة .

غرق بعض السفن وناقلات البترول إما لأخطاء فنية أو اصطدامها ببعض الصخور أو لسوء الأحوال الجوية ، أو إصابتها بقذيفة صاروخية كما يحدث أثناء الحروب ، ولاننسى الحرب العراقية الإيرانية التي امتدت الى ما يقرب من ثمانى سنوات وما خلفته من تدمير العديد من ناقلات البترول العملاقة في الخليج ، والتدخل الأمريكى البحرى وحرب الناقلات .

ومما لا شك فيه ان الآثار السيئة للتلوث ستؤدي الى تدهور البيئة البحرية في تلك المنطقة والتي ستظهر آثارها في السنوات القادمة . ولعل البعض يذكر حادثة ناقلة البترول العملاقة "أوكوكاديز" في مارس ١٩٧٨ حيث أصابها عطل فنى ، وتعطلت دفتها ، ودفعتها امواج المانش الى سلسلة من الصخور فاصطدمت بها ، وكانت النتيجة انشطار الناقلة الى نصفين ، وتسربت حمولتها التي تبلغ ٢٣٠ ألف طن من البترول الخام ، ولوثت الشواطئ الفرنسية لمسافة وصل طولها ٢٠٠ كيلو متر تقريبا . وسبق هذه الحادثة تحطم ناقلة البترول الضخمة "تورى كانيون" وذلك في ربيع عام ١٩٦٧ -

على شاطئ انجلترا الجنوبي الغربي ، مما أدى الى إطلاق آلاف الأطنان من النفط لتلوث شواطئ انجلترا وفرنسا وقد سبب التلوث إزعاجا كبيرا للناس ، وقتل الآلاف من طيور البحر ، وايداء الأسماك والمحار وتهديد صناعة القشريات . وفى نهاية عام ١٩٨٨ وبالتحديد في ٣٠ ديسمبر طالعنا الأخبار بتحطيم ناقلة بترول عملاقة بساحل " ريودى جانيرو " بالبرازيل ٠٠٠ مما أدى الى تسرب ما يقرب من ٢٠٠ ألف طن من البترول ، وتحركت البقع الزيتية واثرت الشاطئ لمسافات طويلة وصلت لمئات الكيلومترات .

وانتهى عام ١٩٨٩ بحريق مروع في ناقلة بترول إيرانية عملاقة اسمها " خرج - ه " حملتها ٢٧٤٠٠٠ طن من النفط . وقع الحادث في مياه المحيط الأطلسى بالقرب من سواحل المملكة المغربية . وقالت الأنباء أن حوالى ٧٠٠٠٠ طن من الزيت قد تسربت في مياه المحيط ، وكانت بقعا زيتية كبيرة امتدت لمسافة ١٧٨ ميلا بحريًا . وتسبب الزيت في تلويث المياه وتهديد أماكن صيد المحار وتجمعات الأسماك والطيور بالمنطقة وقد اضطرت السلطات المغربية الى استدعاء خبراء من فرنسا وإسبانيا للتدخل من بقع الزيت - كما وقفت بعض الدول العربية بجانب المملكة المغربية لإزالة الآثار السيئة للتلوث الذى حدث .

- * انفجار أنابيب البترول الممتدة تحت المياه لأى سبب من الأسباب .
 - * التفتيق عن البترول والغاز الطبيعي والمعادن الأخرى في قاع البحار والخلجان ، فقد يؤدي ذلك الى تسرب الزيت الى المياه وتلويثها .
- ولعل حادثة بقعة الزيت الشهيرة في الخليج العربى عام ١٩٨٣ تذكرنا بذلك . . ففي يناير من نفس العام هبت عاصفة قوية أدت الى تحطيم منصة أحد آبار حقل النوروز الإيراني ، وكانت احدى ناقلات النفط قد اصطدمت في ذلك العام بالرصيف البحرى لحقل النوروز ، وقد تسبب هذا الحادث في تسرب حوالى ٢٠٠٠ برميل يوميا .
- وفى مارس عام ١٩٨٣ تعرض هذا الحقل لعمليات عسكرية بسبب الحرب الدائرة بين العراق وإيران ، وقد نتج عنها تدمير بئرين آخرين ، مما أدى الى تسرب ٥٠٠٠ برميل يوميا ، أى أن مجموع النفط المتدفق من آبار حقل النوروز أصبح في حدود ٧٠٠٠

برميل يوميا ، وقد بلغت كمية النفط المتدفق حوالى نصف مليون برميل حتى نهاية شهر مايو من عام ١٩٨٥ . وفى تلك الفترة عم الرعب البيئى دول المنطقة بسبب التخوف من آثار اصابة الأسماك والكائنات المائية الأخرى ، والتي تعد من مصادر الغذاء الأساسية لشعوب منطقة الخليج ، وكذلك مصدر رزق لقطاع كبير منهم . وقد أدت تلك الحوادث الى عزوف سكان المنطقة عن الاسماك تحسبا لتلوثها ، إضافة الى ما كان يمكن أن تحدثه البقع الزيتية من تأثير على محطات تحلية المياه " التقطير " والتي تعتمد عليها معظم دول الخليج باستثناء العراق وإيران كمصدر رئيسى لمواردها المائية ، وكذلك التأثير على كفاءة تشغيل المصانع القائمة على سواحل الخليج العربى والتي تعتمد في تبريدها على مياهه .

وقد سبق ان تعرض الخليج العربى الى تلوث نفطى كبير ، وكان ذلك في أوائل اكتوبر عام ١٩٨٠ عندما انفجر احد الحقول النفطية البحرية الذى يبعد حوالى ١٠٠ كيلو متر عن السواحل السعودية وقد قدرت كميات النفط التى تدفقت وقتها بحوالى ٨٠ ألف برميل ، وانتشر هذا النفط على شكل بقعة من الزيت طولها حوالى ٩٥ كيلو مترا ، وقد تم اغلاق الآبار المعطوية بعد أسبوع .

وفى سبتمبر عام ١٩٨٨ شب حريق هائل في حفار بترول عملاق في بحر الشمال ، فتخيل النتيجة السيئة لهذا الحريق ، وحجم التلوث الناتج عنه . وتستخدم الآن اعدادا كبيرة من هذه الحفارات للتنقيب عن البترول أسفل سطح المياه في كثير من الدول . وتزداد أهمية الآبار البحرية يوما بعد يوم مع التطور والتقدم التكنولوجى المستمر لوسائل الحفر والتنقيب .

تسرب مياه الصرف الزراعية الى المياه ، وكذلك مياه الصرف الصحى التى غالبا ما تحتوى على ملوثات كيميائية معينة .

ويعتبر التلوث الكيميائى للمياه من أشد أنواع التلوث خطرا ، حيث إن الكثير من النفايات الكيماوية يبقى زمنا طويلا إما في صورة ذائبة أو عالقة في المياه ، والبعض منها يتربس تدريجا على القاع . وقد تتحد بعض هذه الكيماويات مع بعضها مكونة مركبات أكثر سمية . كما أن بعض المواد يزداد تركيزها من خلال الدورات البيولوجية المتكررة أى من خلال السلسلة الغذائية .

- التلوث الكيميائي للمياه الجوفية (الباطنية) ومصادره :

من المعتقد أن هذا الأمر لا يقل أهمية عن تلوث المياه السطحية ، ويجب أن يحظى بعناية واهتمام بالغين ، حيث توجد مناطق كثيرة تعتمد اعتمادا كليا على المياه الجوفية في الشرب والإستخدامات الطبيعية الأخرى - فصهاريج المياه ، والمضخات (الطلمبات) المنتشرة هنا وهناك ما هي الا وسائل رفع لهذه المياه من باطن الأرض ... وكلنا يشرب من هذه المياه ... الخ ..

قديمًا قبل تعدد الملوثات وازدهارها كان تلوث المياه الباطنية بالكيمائيات شيئًا لا يذكر نظرا لقلة الملوثات الكيماوية وتحلل الكثير منها بسرعة وعدم اعطائها الفرصة لتتخلل مسام التربة وتصل الى المياه الجوفية وتلوثها - كما أن التربة السطحية كانت تساعد بدرجة ما في إزالة بعض الملوثات من المياه السطحية قبل تسلسها الى باطن الأرض وذلك عن طريق الادمصاص أى التصاق جزيئات المواد الملوثة بحبيبات التربة السطحية ، أو بعزلها عن طريق عمليات الترشيح ، أو بالتبادل الأيوني . ولكن الآن إزدادت المواد الكيماوية والسموم الإقتصادية وتنوعت بدرجة خيالية وانتشرت في كل أرجاء المعمورة ، واخترقت كل الحواجز ، وأصبحت مقدرة التربة على تنقية المياه وحجز ما بها من ملوثات محدودة .

ويمكن حصر مصادر التلوث الكيميائي للمياه الجوفية في النقاط التالية :

* العمليات الزراعية :

حيث يلجأ الكثير من المزارعين الى اضافة كميات كبيرة من الأسمدة الكيماوية والمبيدات الحشرية بهدف زيادة المحصول ، وبالطبع فإن الكمية الزائدة من هذه المواد الكيماوية تنوب في المياه السطحية وتتخلل مسام التربة الى أن تصل الى المياه الجوفية وتلوثها . ويزداد الطين بله في حالة إتباع نظام الري الدائم وصعوبة التخلص من مياه الصرف، اذ يؤدي ذلك الى زيادة تركيز الأملاح والمعادن والنتروا في المياه الجوفية مما يزيد من تلوثها .

* مياه المجارى والبيارات :

المجارى معروفة ويقصد بها شبكات الصرف الصحى ، حيث توجد مواسير ضخمة تمر فيها المخلفات المتنوعة ، وفي كثير من الحالات تصب هذه المواسير في مصارف أو قنوات إما مكشوفة أو مغطاه ، وقد تمتد هذه المصارف أو القنوات لمسافات طويلة قبل الوصول الى محطات المعالجة " اذا كانت هناك محطات معالجة " .

أما الـبيارات : عبارة عن حفر في باطن الأرض بأعماق متفاوتة ، تستعمل للتخلص من الفضلات والمياه المستعملة ، وتكثر في القرى وبعض المدن . فقد تتسرب بعض المواد العضوية المتحللة والمواد الكيماوية من هذه المصارف أو البيارات الى المياه الجوفية وتلوثها . وكثيرا ما نجد طلبات رفع المياه بالقرب من البيارات ، وهذا أمر خطير خاصة اذا استعملت تلك المياه للشرب . وفي بعض الأماكن توجد بيارات لتخزين المياه النقية . ان عملية التخزين بهذه الطريقة تصبح سيئة للغاية اذا لم تراعى فيها احتياطات شديدة ، فهناك الكثير من الكائنات الدقيقة التي لاتجد أى صعوبة تذكر في الوصول الى تلك البيارات وحيث إن الماء وسط ممتاز لتكاثر تلك الكائنات ، فيمجرد الوصول اليه سرعان ما تزدهر وتترعرع تلك الكائنات مكونة مستعمرات ضخمة ويصعب من الصعب جدا التخلص منها " إبادتها " . وتفرز هذه الكائنات مواد سامة تغير خواص المياه وتجعلها غير صالحة للإستخدام الأدمى .

* ظاهرة تداخل المياه المالحة :

وتقتصر هذه الظاهرة على مناطق المياه الجوفية القريبة من البحار والمحيطات أو في بعض الآبار السطحية بالمناطق الداخلية ، اذ يؤدي السحب المستمر للمياه العذبة الجوفية من تلك المناطق الى تسرب المياه المالحة من البحر أو الأعماق اليها . ويمرر الوقت تصير المياه الجوفية مالحة بعد أن كانت عذبة ، وعليه تصبح غير صالحة للشرب أو للإستخدامات الأخرى .

* آبار الحقن :

تستخدم تلك الآبار للتخلص من النفايات الإشعاعية والصناعية والكثير من المواد السامة . ويتم ذلك بحقن تلك الملوثات في أنابيب تمتد لأعماق كبيرة في جوف الأرض الى أن تصل للطبقات الجوفية المحتوية على مياه مالحة . ويحدث التلوث للمياه العذبة التي عادة ما توجد في الطبقات العلوية اذا ما كان هناك تلف في الانابيب يؤدي الى تسرب الملوثات المحقونة الى المياه ، أو حدوث تصدع في الطبقات غير المنفذة (الفاصلة بين المياه العذبة والمالحة) يؤدي الى سريان الملوثات في اتجاه طبقات المياه العذبة .

* التخلص السطحي من النفايات :

وتنتشر هذه الظاهرة في كثير من الدول الصناعية الكبرى ، حيث يتم التخلص من النفايات الصلبة بدفنها في باطن الأرض على أعماق مختلفة ، أما النفايات السائلة فتلقى في

برك تخزين سطحية متباعدة الأعماق . ويؤدي سقوط الأمطار وارتفاع منسوب المياه الجوفية الى ثوبان بعض هذه المخلفات وتسريبها الى المياه الجوفية العذبة . كما قد تتسرب بعض المواد الكيميائية من برك التخزين الى تلك المياه وتلوثها . ونسمع كثيرا في أيامنا هذه عن بعض الدول الصناعية الكبرى الرأسمالية أساليبها الخداعة في لجوئها الى دفن مخلفاتها المتنوعة الخطيرة جدا في أماكن معينة من أراضي الدول النامية الفقيرة مقابل مبلغ من الدولارات ، أو صفقة من الصفقات . ويذكرنا ذلك بمحاولة بعض الدول الأوروبية إستخدام الصحراء الكبرى في شمال افريقيا لدفن مخلفاتها المشعة وغير المشعة ، ولكن الدول المحيطة بهذه الصحراء ، وعلى رأسها جمهورية مصر العربية اعترضت بشدة على ذلك خوفا من وصول بعض هذه المواد المشعة الى المياه الجوفية وتلوثها ، وخوفا من تلوث المنطقة بالإشعاعات النووية .

وفي الولايات المتحدة الأمريكية على سبيل المثال يتم التخلص سنويا من حوالي ٢٩٠ مليون طن نفايات صلبة بدفنها في باطن الأرض ، وحوالي ١٢٠ أى ترليون جالون من النفايات السائلة تلقى في برك تخزين سطحية . ويعتبر تلوث المياه الجوفية بالمواد الكيميائية أمرا خطيرا ، حيث إنه في كثير من الحالات يصعب وقد يستحيل تنقية تلك المياه ، هذا فضلا عن التكاليف الباهظة التي تنفق في عملية المعالجة .

الاضرار الناتجة عن التلوث الكيميائي للمياه

أولا : الأضرار الناتجة عن التلوث الكيميائي للمياه العذبة سطحية كانت أم جوفية :

لقد أشير سابقا الى الخواص الكيميائية للمياه الصالحة للشرب والإستخدامات المنزلية ، وايضا انبات البنور ٠٠٠ وعرفنا أقصى كمية من الأملاح المختلفة في اللتر الواحد من ماء الشرب . انظر الجدول رقم (١٦)

وبالطبع لوحدث اضطراب في نسب هذه الأملاح في المياه لأدى ذلك الى أضرار معينة في الانسان كالآتي :-

النتوات :

من الجدول السابق رقم (١٦) يتضح أن أعلى نسبة لأملاح النترات في اللتر الواحد من ماء الشرب يجب أن لاتزيد عن واحد ملليجرام " أى جزء واحد في المليون " كما تنص على ذلك احدى وثائق منظمة الصحة العالمية ، ولو زادت نسبة النترات عن هذا الحد لادت الى تغيرات معينة في الدم خاصة مادة " الهيموجلوبين " التى تعطى الدم اللون الأحمر ، كما أنها المادة الأساسية لحمل الأوكسيجين في الدم .

وتنشأ خطورة النترات من أن تناول الإنسان أو الحيوان لمياه بها كمية من النترات أكثر من المسموح بها فان البكتريا الموجودة بالجهاز الهضمى تقوم بإختزال شق النترات الى نيتريتات ، وهذه الأخيرة يمتصها الدم . ويتحد النيتريت مع الهيموجلوبين ، وبذلك تقل قدرته على حمل الأوكسيجين ويعرف المرض الذى يتسبب عن ذلك باسم (الأطفال الزرقاء) ، وقد يئدى ذلك الى وفاة الأطفال الرضع ونفوق الحيوانات الصغيرة . وتتفشى هذه الظاهرة في المناطق التى تعتمد على المياه الجوفية العميقة كمصدر رئيسى للشرب حيث تحتوى هذه المياه على نسبة عالية من النترات .

وقد حدث في الولايات المتحدة الأمريكية خلال الفترة من ١٩٤٧ - ١٩٥٥ أن مرض الكثير من الحيوانات الصغيرة ومات بعضها بعد أن شربت مياه الآبار المحتوية على النترات - وقد سجلت ولاية مينيسوتا وحدها ١٣٩ إصابة من بينها ١٥ حالة وفاة .

أملاح الفلور :

يستخدم الفلور في تنقية مياه الشرب ولمنع تسوس الاسنان ويضاف الفلور الى الماء في صورة ملح فلوريد الصوديوم ، والنسبة المثالية لعنصر الفلور في الماء هي ١ ملليجرام لكل لتر .

أثناء مرحلة تكوين ونمو الأسنان يجب أن يحصل الأطفال على كمية مناسبة من عنصر الفلور ويكون ذلك عن طريق المياه التى يشربونها .

وإذا ما قلت نسبة الفلور في مياه الشرب فان ذلك يؤدى الى تسوس الأسنان وفقدانها ، وتزداد نسبة التسوس عندما يصل تركيز الفلور الى أقل من ٠.١ ر. ملليجرام /لتر . وفي الوقت نفسه اذا ما ارتفعت نسبة الفلور في مياه الشرب الى ٥ ر. ملليجرام / لتر فان ذلك

يؤدي الى تلف الأسنان وبرقشتها أي ظهور بقع صفراء أو بنية اللون أو مائلة للإسمرار على الأسنان خاصة في الأطفال . وايضا تنتشر هذه الظاهرة في المناطق التي تعتمد على المياه الجوفية العميقة كمصدر للشرب .

المعادن السامة :

ويقصد بها وجود المعادن الثقيلة في مياه الشرب بنسبة تفوق الحد الأقصى المسموح به طبقا لنشرات منظمة الصحة العالمية وتؤدي هذه المعادن الى حدوث ما يسمى بالتسمم المعنى ومن أشد هذه المعادن خطورة : الرصاص ، الزئبق ، الكاديوم ، والزرنيخ .
فمثلا اذا ما ارتفعت نسبة الرصاص عن ١ ملليجرام / لتر في مياه الشرب لادى ذلك الى ما يسمى بالتسمم بالرصاص الذي من أهم أعراضه :-

- ١ - ظهور خط أزرق مائل للسواد داخل نسيج اللثة .
- ٢ - تكسير الكرات الدموية الحمراء والاصابة بالامساك .
- ٣ - قلة نسبة الهيموجلوبين بالدم وحدث أنيميا .
- ٤ - احساس بالحم حول السرة أو تحتها .
- ٥ - الإصابة بمفص معوى قد يسبقه قي واضطرابات عصبية قد تؤدي الى شلل الأطراف
- ٦ - في الحالات الشديدة قد يصاب الفرد بالصرع مع تشنجات عصبية شاملة ، والدخول في غيبوبة .

ويأتى الرصاص الى المياه من المواسير المصنعة من نفس المعدن - بصرف النظر عن مركبات الرصاص التي تلوث المياه من مصادر أخرى . وقد تم الحديث تفصيليا عن التسمم بالرصاص في الجزء الخاص بتلوث الهواء .

التسمم بالزئبق :

وقد تم الحديث عنه في الجزء الخاص بالمياه المالحة (البحار والمحيطات) .

التسمم بالكاديوم :

انظر تلوث الهواء - وقد يتسرب الكاديوم الى المياه اثر إستعمال المواسير والتوصيلات المصنوعة من البلاستيك . كما يتسرب الكاديوم مع الفضلات الصناعية الى المياه في المسطحات المائية المختلفة .

التسمم بالزئبق :

قد تصل بعض مركبات الزئبق خاصة الداخلة في تركيب الكثير من المبيدات الحشرية الى ماء الشرب وذلك عن طريق الخطأ - وهذه المركبات شديدة السمية وقد تؤدي الى الموت ... لمزيد من التفصيل " انظر تلوث الهواء " .

ومن الأمثلة الشهيرة لتلوث الماء بالمعادن الثقيلة - حادثة البرازيل - حدث ذلك في ١٢ مايو عام ١٩٨٢ - فقد تسربت أوجال سامة كانت درجة تركيز الفلزات الثقيلة فيها عالية ، وتجت عن تصفية وتنقية خام الزئبق المخزون منذ ما يقرب من عامين في بحيرة ضحلة مكشوفة طيلة ما يزيد على عام كامل نتيجة لانهايار أحد سدود منطقة التخزين هذه ، وبعد احد عشر يوما من هذه الحادثة بلغت الموجة السامة المحيط الأطلسي ، حيث كانت لهذه الحادثة تأثير فظيع على مياه نهرين رئيسيين هناك ، حيث إن تركيزات الفلزات الثقيلة وخاصة الكاديوم والرصاص تتجاوز نسبة كبيرة جدا من معايير النوعية الموصى بها في مجال التزويد بالمياه ، وحذرت السلطات كافة المقيمين في المنطقة بأن عليهم تجنب إستعمال الماء من النهرين الملوثن، ذلك ان شرب السائل الملوث بالكاديوم والرصاص قد يثير السرطان في الابدان كما يسبب لدى الناس اضطرابات عصبية هنيئة ، وإرتفاع في ضغط الدم .

كما أن الاسماك ماتت بمئات الآلاف بسبب تأثرها بالكاديوم والزئبق والرصاص حيث كانت التركيزات القصوى الملاحظة على أساس الوزن : ٢٠٠ ملليجرام / كجم من الرصاص ، ٢٠٩٥ ملليجرام / كجم من الكاديوم ، ١٢٩٦ ملليجرام / كجم من الزئبق .

مركبات السيانيد :

إذا ما وصلت هذه المركبات الى مياه الشرب فانها تسبب في الموت السريع لمن يشرب تلك المياه حيث إن الفعل الحقيقي لتلك المركبات هو إحباط عمليات الأكسدة في خلايا الجسم ونتيجة لذلك تقل كمية الأوكسجين في النسيج وعليه يحدث إختلال في العمليات الفسيولوجية التي تؤدي الى الموت ... ان مركبات السيانيد تحبط فعل انزيم السيوكروم المؤكسد ، وانزيمات اخرى . ويعنى ذلك أن العمليات الفسيولوجية تتوقف عند خطوة ما ، وعدم اكتمالها هو الذى يؤدي الى الموت .

الحديد :

يؤدى عنصر الحديد الزائد في المياه الى عسر فى الهضم والإصابة بالاسماك . كما يؤدى اكسيد الحديد ، والمتجنيز الى تلون المياه باللون الأحمر ، والأسمر أو البنى مما يجعلها منفرة وغير صالحة للإستخدام الأدمي .
وتؤدى املاح الكالسيوم ، والمغنسيوم ، والصوديوم المتزايدة الى جعل طعم المياه غير مقبول ، كما انها تسبب عسر المياه ، وقلوبتها مما يجعل المياه غير صالحة للشرب .

الأسبستس (الخبير الصخوى) :

عبارة عن خليط من السليكات الليفية يقلب عليها سليكات الماغنسيوم - فعند عام ١٩٥٥ وشركة المناجم الاحتياطية بولاية منسوتا الأمريكية تدير مصنعاً ضخماً لصهر خام الحديد على الشاطئ الشمالى لبحيرة (سويرير يور) - تلك البحيرة التى تعد أكبر مصدر للماء العذب في الولاية .

فكانت الشركة تلقى بنفاياتها مباشرة في البحيرة - بنحو يصل الى سبعة وستين ألف طن كل يوم ، وحاول رجال البيئة ومنظمات البحوث العلمية والصحة لعدة سنوات اجبار الشركة لكى توقف هذه النفاية الهائلة وابتدأت البحوث العلمية والصحية في جميع انحاء البحيرة المذكورة ، فلاحظ أحد العلماء أثناء التحليل أن الماء بدى تحت المجهر وهو يحتوى على ألياف الأسبستس الدقيقة التى ثبت فعلها السرطاني للإنسان- وعلى الفور صدرت الأوامر للشركة بوقف عملياتها ، ولابد من طريقة فعالة للتخلص من النفايات قبل إلقائها فى البحيرة .

المبيدات الحشرية :

إن تلوث المسطحات المائية بالمبيدات الحشرية له تأثير بين على قدرة الكائنات النباتية الموجودة بالمياه القيام بعملية التمثيل الضوئى ، وهذا له إنعكاسه السيئ على الاسماك والرخويات والاصداف ... التى تتغذى على هذه الكائنات . كما ان المبيدات تعيق نمو بيض الأسماك ، وتسبب هجرة كثير من الطيور التى تعيش بالقرب من المياه لعدم قدرتها على التفاعل مع تلك الأجواء الصعبة التى تصنعها هذه المبيدات الحشرية ، وبذلك تؤدي الى خلل في التوازن البيئى الطبيعى (انظر باب التلوث بالمبيدات) .

الماء العسر

الماء العسر هو الذي لا يرغو مع الصابون أو يرغو بصعوبة معه ، ويوجد نوعان من عسر الماء : العسر المؤقت ، والعسر الدائم ، ويتسبب العسر المؤقت عن وجود أملاح بيكربونات الكالسيوم والمغنسيوم ، أما العسر الدائم فيتسبب عن وجود أملاح كبريتات وكلوريدات ونترات الكالسيوم والمغنسيوم في المياه .

ومن حيث الشرب فإن الماء العسر لا يعتبر صالحا للشرب وغير ضار بالصحة إلا إذا كان العسر شديدا - خاصة عندما تصل نسبة الأملاح المسببة للعسر من ٢٠٠ - ٣٠٠ جزء في المليون .

والسؤال الآن لماذا يجب التخلص من عسر الماء ؟

- والإجابة يجب التخلص من عسر الماء للأسباب الآتية :-
- * توفير الماء والإقلال من كمية الصابون المستهلكة .
- * الإقلال من المجهود الذي يبذل في غسل الملابس وغيرها .
- * خفض تكلفة عملية الترشيع أثناء تنقية المياه .
- * سهولة التخلص من تلوث المياه نتيجة وجود بعض مركبات الحديد والمنجنيز .
- * منع تكون الأملاح وترسيبها على جدر الفلايات والسخانات مما يؤدي إلى تأكلها وتلفها ، وانسداد في بعض التوصيلات مما يؤدي إلى انفجار تلك الفلايات .
- * في حالة استخدام الماء العسر للشرب لفترات طويلة فإن ذلك قد يؤدي إلى اضطرابات في الجهاز البولي عند كثير من الأفراد وتغيرات في الدم خاصة عند الأطفال .

إزالة عسر الماء :

توجد طرق عديدة للتخلص من عسر الماء ، ومن أهم هذه الطرق وأوفرها من الناحية الاقتصادية هي :-

طريقة استخدام مسحوق الجير والصودا ، حيث يتم التخلص من العسر المؤقت والدائم معا . ويقصد بالجير هنا هيدروكسيد الكالسيوم [كا (أ يد)] الذي يزيل العسر المؤقت كالآتي :-



بيكربونات الكالسيوم هيدروكسيد الكالسيوم كربونات الكالسيوم

مسبب للعسر ترسب



بيكربونات المغنسيوم كربونات المغنسيوم

ويتفاعل الجير مع كبريتات المغنسيوم المسببة للعسر الدائم مكونا هيدروكسيد المغنسيوم الذي

يرسب ، وبذلك يتم إزالة العسر الناتج عن كبريتات المغنسيوم ولكن في الوقت ذاته تتكون

كبريتات الكالسيوم التي تسبب عسر الماء من جهة أخرى كما في المعادلة الآتية :-



كبريتات مغنسيوم ترسب تسبب عسر الماء

هيدروكسيد مغنسيوم كبريتات كالسيوم

ويتم التخلص من العسر الناتج عن كا كب أ٤ بإضافة كربونات الصوديوم التي تسمى تجاريا

برماد الصودا كالآتي :-



كربونات صوديوم ترسب كبريتات صوديوم

وبالمثل تكون باقى التفاعلات كالآتي :-



كلوريد كالسيوم



نترات كالسيوم ترسب نترات صوديوم

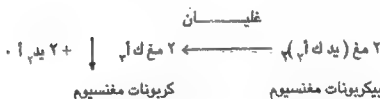
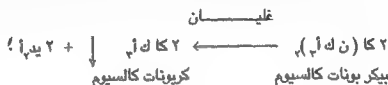


كلوريد مغنسيوم



نترات مغنسيوم

وفي نهاية العملية يتم التخلص من الأملاح المترسبة في حاويات المياه أولا بأول .
ولا ننسى أن عملية الغليان في حد ذاتها تؤدي إلى التخلص من العسر المؤقت للمياه .
حيث إن عملية التسخين تعمل على تحليل بيكربونات الكالسيوم والمغنسيوم كالآتي :-



ثانيا : الأضرار الناجمة عن التلوث الكيميائي للمياه المالحة (البحار والمحيطات) :

غالبا ما تحمل مياه الأنهار الكثير من المخلفات المتنوعة إلى مياه البحار ومنها المنظفات والمطهرات ومخلفات الفنادق والعائمة وبقايا الزوارق والنشآت والمبيدات ، هذا بالإضافة إلى مخلفات المصانع التي تأتي عن طريق الأنهار كما هو ملحوظ في المناطق الصناعية الموجودة على نهر النيل وروافده وأنهار الماين ... والراين وغيرها ناهيك عن عمليات الصرف المباشرة في البحار والمحيطات في كثير من البلدان حيث يتم الصرف مباشرة في البحار دون إجراء أى نوع من المعالجة - ويشمل هذا الصرف مخلفات المصانع المتنوعة ، والصرف الصحي وغيره .

ومما لا شك فيه أن الكيماويات الموجودة في تلك المخلفات لها أثر ضار على البيئة البحرية من أسماك ومحارات وقشريات وطيور والأفراد التي تأكل هذه الكائنات ، ومن بين هذه الكيماويات مركبات الزئبق ، ويشبه الزئبق المعادن الثقيلة الأخرى مثل الرصاص ، والكاديوم ، ومن حيث تأثيرها الضار جدا ، وتعتبر المياه ملوثة إذا زاد تركيز الزئبق بها عن ٢ ميكروجرام / لتر .

ويعتبر الزئبق منتج ثانوى لعمليات إنتاج كلوريد الفينيل الذى يدخل في صناعات كيميائية عديدة أهمها صناعة البلاستيك - كما يعتبر الزئبق ايضا منتج ثانوى من بعض مواد القمامة ، محطات توليد الطاقة ، والمعامل ومراكز الأبحاث ، وحتى المستشفيات .

وزيادة تركيز الزئبق في مياه البحار يرتفع تركيزه أيضا في أنسجة الكائنات البحرية من أسماك ورخويات وغيرها ومع ازدياد عمر هذه الكائنات يزداد تركيز الزئبق بآنسجتها الى الحد الذى يندر بالخطر .

ومن الكوارث العالمية الشهيرة والمسجلة تاريخيا للتسمم بالزئبق كارثة خليج ميناماتا في اليابان : ففي الخمسينات وبالتحديد في إبريل عام ١٩٥٦ بدأ الكثير من صيادي السمك وساكنى المنطقة القريبة من الخليج يعانون من حالات مرضية خطيرة ، كما أن البعض منهم قد فارق الحياة ، واحتر الأطباء في تشخيص الحالات المرضية ، ومع التحليلات الطبية الدقيقة والمتكررة اتضح أنه يوجد بدم وأنسجة المرضى نسبة عالية من الزئبق ، وشخصت الحالات أخيرا على أنها تسمم زئبقى . وظل هناك سؤال هو : كيف وصل الزئبق الى هؤلاء ، وبالأبحث والتعميص وجد المسؤولون أن هناك مصنعا ضخما " استيال دايهيد " ، ويستخدم هذا المصنع مركبات الزئبق التى من أهمها ثنائى ميثيل الزئبق في منتجاته وأن هذا المصنع يلقي بمخلفاته في مياه الخليج مباشرة مؤديا الى تلوثها وارتفاع نسبة الزئبق في الكائنات المائية الموجودة بالمياه .

وحيث إن صيادى السمك والكثير من ساكنى المناطق الشاطئية يعتمدون بدرجة كبيرة على الأسماك والرخويات في طعامهم ، لذلك كان السبب الرئيسى لمرض البعض وموت الآخرين هو تناول الأسماك والسرطانات (الكابوريا) والمحار الملوثة بمركبات الزئبق التى تسبب الإصابة بالشلل والعرج وقد تؤدى الى الموت ، وأطلق على المرض " مرض مينا ماتا " .

ومن أعراض المرض المبئية : حدوث ترميل في الاطراف ، والشفاه ، واللسان ، وتلف في المراكز العصبية مما يؤدى الى ضعف في التحكم الحركى ، والإصابة بالصمم وظهور غشاوة على العين (زغلة العين) . وفي الحالات المرضية الشديدة يحدث تدمير للخلايا العصبية في المخيخ وهو الجزء من الجهاز العصبى المركزى الذى يحتوى على مراكز الإتران في الإنسان - كما يسبب تلف الخلايا العصبية في المخ المتوسط وقشرة المخ مؤديا الى حدوث شلل تشنجى وغيوية ثم الموت .

ومما يجدر الإشارة اليه هنا هو موت ما يقرب من ٤٠٪ من الأفراد المصابين بالتسمم الزئبقى نتيجة اضطرابات شديدة بالمخ - ولم يسلم الباقون من الاضرار ، فقد حدثت بعض التغيرات في المادة الوراثية (الجينات) في بعض الأفراد ، ومما يؤكد ذلك انه في فبراير عام ١٩٧١ بلغ عدد المصابين بمرض ميناء ماتا ١٢١ شخصا منهم ٢٢ مصابا بالوراثية .

واثر تلك الحادثة المروعة امتنع اليابانيون عن استخدام مركبات الزئبق خاصة تلك التي كانت تستخدم كمبيدات للفطريات التي تنمو على بعض النباتات .

زيت البترول :

يعتبر الزيت أخف كثافة من الماء لذلك فانه يطفو على سطحه وينتشر بسهولة مكونا طبقة رقيقة سطحية تتحرك بتأثير التيارات المائية والرياح من مكان الى آخر ، ويكثر الزيت في المناطق والممرات التي ترتادها ناقلات البترول المتحركة من مواطن التنقيب والاستخراج الى مواطن التصنيع والإستهلاك .

وتعتبر قناة السويس ذلك الممر المائى الإستراتيجى بجمهورية مصر العربية والذي يربط الشرق بالغرب خير مثال للمياه المالحة التي تكون عرضة للتلوث بزيوت البترول ، حيث إن العديد من السفن وناقلات البترول العملاقة تعبر القناة سنويا .

ويعتبر البحر الأبيض المتوسط ، وبحر الشمال ، وبحر المانش من اشد البحار تلوثا بالمشتقات البترولية وتقدر كميات المواد البترولية التي تطفو فوق سطح مياه البحر الابيض المتوسط بحوالى ١٠ مليون طن في العام ، ٢ مليون من الغاز الخارج من عادم السفن ، ١ مليون مما تفرغه سفن البترول ، ٣ مليون طن من مياه الأنهار الملوثة . كما يلقى في مياهه ٩٠٪ من فضلات المجارى والنفايات الناتجة من الحياة اليومية لسكان ١٢٠ مدينة ساحلية تقع على شواطئه ، ويبلغ عدد سكان هذه المدن حوالى ١٠٠ مليون نسمة يزداد عددهم صيفا الى حوالى ١٥٠ مليون نسمة . وتسقط في مياهه أيضا مئات الأطنان من الملوثات الكيميائية مع الأمطار ، هذا بالإضافة الى الكم الهائل من الفضلات التي تلقى من السفن التجارية وناقلات النفط . ومما لا شك فيه أن المياه في منطقة الخليج العربى ، وممر شط العرب ، ومضيق هرمز قد تلوثت بكميات هائلة من المشتقات البترولية وذلك بسبب الحرب الإيرانية العراقية التي

استمرت ثمان سنوات تم خلالها تدمير الكثير من الناقلات البترولية العملاقة وغير العمالق ومن كثرة ضرب السفن وتدميرها اطلقت العبارة (حرب الناقلات) على المعارك الدائرة في المياه .

وقد تم فى " نوفمبر ١٩٨٨ " تشكيل لجان متخصصة في دول الخليج مع الإستعانة بخبراء الصحة العالمية والعلوم البيئية وذلك لدراسة آثار الحرب العراقية الإيرانية على البيئة البحرية .

وتتمثل الأضرار التي يسببها زيت البترول في النقاط التالية :

أولا : تعمل طبقة الزيت الطافية على سطح المياه على سحب كمية من الأوكسيجين الذائب في المياه ، كما أنها تمثل طبقة عازلة بين الهواء والماء وتعوق هذه الطبقة تشبع المياه بأوكسيجين الهواء الجوى ولذلك فإن نسبة الأوكسيجين الذائبة في المياه تقل ، وينعكس ذلك على الكائنات البحرية المتنوعة مما يؤدي الى اضطرابات في توازن البيئة البحرية .

كما تعمل طبقة الزيت على حجب أشعة الشمس التي تصل الى المياه ويؤثر ذلك على حياة الكثير من الكائنات المائية الدقيقة أهمها الهائشات النباتية التي تعتمد على الضوء القادم من الشمس في عملية التمثيل الكلوروفيلى (البناء الضوئى) ، اذ انه في وجود ضوء الشمس، وغاز ثانى أكسيد الكربون الذائب في المياه ومادة الكلور وفيل أو اليخضور (البلاستيدات الخضراء) - تنتج هذه الكائنات مواد كربوهيدراتية - وينطلق غاز الأوكسيجين من هذه العملية - وبذلك تظل نسبة الأوكسيجين بالمياه كافية لحياة أنواع أخرى من الكائنات الدقيقة تسمى بالهائشات الحيوانية ، ويمثل كلا النوعين من الهائشات أى النباتية والحيوانية غذاء هاماً للكائنات المائية الأكبر مثل الأسماك والمحارات ، والقشريات مثل الجمبرى والكابوريا ، والاستاكوزا وغيرها .

وفي وجود طبقة الزيت لن ينفذ ضوء الشمس الى المياه وإن تتمكن الهائشات النباتية من القيام بعملية التمثيل الضوئى ، وإنذاك فإنها ستموت ، وعليه ستقل نسبة الأوكسيجين في المياه ، وتموت الهائشات الحيوانية . وفي غياب كلا النوعين من الهائشات يتم إختفاء الكائنات البحرية الكبيرة ذات القيمة الغذائية والإقتصادية العالية للإنسان .

ثانيا : توقف حركة السياحة والاصطياف في البلاد :

خاصة التي تعتمد على الشواطئ في تنشيط حركة السياحة بها ، خاصة اذا كانت هذه الشواطئ قريبة من مصدر تسرب الزيت . فغالبا ما تتجمع حبيبات الزيت الخام بتأثير درجة الحرارة خاصة في فصل الصيف ، ودائما يحتوى الزيت الخام على نسبة عالية من المواد الشمعية التي تقلل من كثافته ولذلك يبقى جزء كبير من الزيت معلق بالمياه ، ويتحرك الزيت مع الأمواج ويصل الى الشاطئ مؤديا الى تلوث الرمال وقدارتها مما ينفر السائحين والمصطافين من تلك الأماكن .

ثالثا : الإصابة بالسرطان :

غالبا ما تحتوي المشتقات البترولية على مواد مسرطنة أى تسبب السرطان ، وإذا ما وصلت هذه المواد الى الكائنات البحرية المختلفة فانها تستقر بتسببها ، ومع مرور الوقت يزداد تركيزها داخل الأنسجة ، وإذا ما تناول الإنسان هذه الكائنات في طعامه فان المواد المخزونة بها تسبب له اضرارا كبيرة منها الإصابة بالسرطان ، ومن أمثلة تلك المواد : الهيدروكربون المسمى بنزوبيرين .

رابعا : إختفاء الطيور المائية النادرة :

ويمتد خطر التلوث البترولي للمياه الى الطيور المائية الشاطئية والفاطسة حيث يؤدى الى تسمم ونفوق الكثير منها تدريجا ، ومن أمثلة ذلك طائر النورس والبطريق والفاق والأليش، والبعج وغيرها .

ففي عام ١٩٦٥ أدى حادث الباخرة (جيرمارسك) في مصب الإلب الى تدفق ٨٠٠٠ طن بترول في البحر مما أدى الى نفوق ٥٠٠.٠٠٠ طائر من أنواع مختلفة من الطيور . وفي عام ١٩٧١ حدث تلوث لإعداد هائلة من الطيور البحرية في خليج سان فرانسيسكو نتيجة تجمع عدة ناقلات بترولية بالخليج . وقد مات الكثير منها وتم إنقاذ البعض حيث نشرت الصحف آنذاك طريقة لتنظيف الطيور مما علق بأجسامها من زيت البترول .

وفي ٢٢ فبراير عام ١٩٩٠ طالعتنا الأخبار بتسرب بحوالى ٢٠.٠٠٠ جالون زيت من احد مستودعات شركة شل في بريطانيا الى أحد الأنهار الرئيسية مما لوث مياه النهر ، ووصل هذا التلوث لمسافة ٢٠ كيلو مترا ، وأدى ذلك الى نفوق الكثير من الاسماك وقتل أعداد هائلة

ونادرة من الطيور . وقد فرضت الحكومة غرامة على الشركة المسببة " شل " قدرها مليون جنيه استرليني .

ويقدر عدد الطيور التي تموت نتيجة التسمم بالمشتقات البترولية في بريطانيا بحوالى ٢٥٠.٠٠٠ طائر سنويا .

ومن الأمثلة لبعض المناطق البحرية الملوثة بالتلوث في جمهورية مصر العربية

خليج أبى قير :

الذى يقع شرق مدينة الأسكندرية بمسافة قدرها ٣٥ كيلو متر ، ويصب في هذا الخليج كميات هائلة من المياه الملوثة بالمخلفات الصناعية وعلى رأسها مخلفات مصانع الأسمدة (أسمدائى) والورق (راكتا) القريبة من المنطقة وذلك من خلال محطة طلمبات الطابية التي تقوم بضخ ما يقرب من ١٩٠ ألف متر مكعب يوميا من المياه في الخليج . وقد أدت المواد الكيماوية المتنوعة الموجودة بتلك المخلفات الى إتلاف البيئة المائية مما أثر على الانتاج السمكى في المنطقة بدرجة كبيرة ، فعلى سبيل المثال قل معدل الإنتاج السنوى من الأسماك من ٧٠.٠٠٠ كيلو جرام سنة ١٩٦٤ الى ٨١.٠٠٠ كيلو جرام سنة ١٩٧١ م أى انخفض الإنتاج الى ١٢٪ تقريبا في خلال سبع سنوات كما تنفذ مدينة الأسكندرية بحوالى نصف كمياتها من مياه المجارى في بحيرة ادكو .

ويخشى من الصرف الصحى المتزايد في البحر من أن يؤدي الى كارثة في الثروة السمكية في القريب العاجل حيث إن مياه الصرف لاتكون قاصرة فقط على المخلفات الأدمية بل تحتوى ايضا على الكثير من المواد الكيماوية والمخلفات الصناعية الأخرى القادمة من المصانع التي لاتقوم بإجراء أى نوع من المعالجة لمخلفاتها .

ولذلك يجب أن تكون هناك رقابة ودراسة دورية للإطلاع على نسبة الملوثات حتى لاتتفوق النسب المسموح بها .

وكذلك منطقة بحر البقر :

التي كانت قديما تتبع محافظة الإسماعيلية وأصبحت الآن تتبع محافظة الشرقية ، يعتمد الفلاحون في هذه المنطقة على مياه الصرف (المجارى) في رى مساحات كبيرة من الأراضي الزراعية قد تصل الى ١٥٠ ألف فدان من مصرف بحر البقر الذى يستقبل حوالى ٦٠٪ من مياه المجارى القادمة من القاهرة عبر محافظة الشرقية ، وما من شك في أن البعض

قد يخطر لإستخدام تلك النوعية من المياه عن جهل في اغراض أخرى منها الإغتسال أو الإستحمام ... أو غسل بعض الخضروات وسقى الحيوانات ... ناهيك عن الحشرات والميكروبات الكثيرة التى تجلبها تلك المياه ... وقطعا سيؤدى ذلك الى الإصابة بالامراض ونفوق الكثير من الحيوانات .

الهلوّات الكيميائية فى المناطق الزراعية واضرارها :

تؤدى مياه الصرف القادمة من الحقول الى تلوث المياه بالمجارى المائية - فغالبا ما تحتوى هذه المياه على نسبة عالية من الأملاح ، والمواد الكيميائية المستخدمة كسماد ، هذا بالإضافة الى بعض المبيدات السامة التى يستخدمها الفلاح في مقاومة الآفات التى تصيب المحاصيل . وقد يلجأ بعض المزارعين الى رى الحقول من مياه الصرف ، وهذا خطأ شديد حيث إن هذه المياه ستلتف التربة وتزيد من ملوحتها ، وتؤثر على النباتات المزروعة بها .

وقد يلجأ البعض الى سقى الحيوانات من مياه الصرف وهذا أيضا خطأ حيث إن هذه النوعية من المياه ستؤدى الى اصابة الحيوان بإضطرابات شديدة قد تجعله ينقطع عن الطعام مما يؤدى الى هزلة ، وإصابته ببعض الأمراض ، وقد تؤدى هذه المياه الى تسمم الحيوان وموته .

وقد يلجأ بعض المجرمين الى رشد المبيدات السامة مباشرة في مياه الترع ، أو القاء هذه المبيدات مغلفة بطبقة خارجية من عجينة القمح مثلا كوسيلة لشدة لصيد الأسماك كما يشاهد في كثير من القرى . ومما لا شك فيه أن تلك السموم ستقتل كل صغير وكبير في الماء ، وقد يشرب حيوان شارد من هذه المياه ويلقى حتفه . أو يلجأ بعض الأفراد في بعض المناطق الى إستعمال هذه المياه الملوثة دون دراية في غسيل بعض الخضروات ، أو حتى الشرب منها مما يؤدى الى تسممهم .

ثالثا : التلوث الحرارى للمياه :

يقال أن هناك تلوثا حراريا عامة حينما تكون هناك بعض الأنشطة التى تؤدى الى إرتفاع ملحوظ ومستمر في درجة (الحرارة) ، ونتيجة لهذا الإرتفاع في الحرارة يصاب الإنسان والحيوان والنبات ببعض الاضرار .

وقبل الحديث عن التلوث الحرارى بشئ من التفصيل يجب أن نعرف أن الحياة يمكن

أن تستمر فقط في مدى معين من درجات الحرارة ، أي أن الحياة تتأثر بارتفاع وإنخفاض درجة الحرارة . وبإيضاح أكثر فإن الحياة تتوقف إذا ما ارتفعت درجة الحرارة ووصلت الى حد معين ، وأيضا إذا ما انخفضت الحرارة الى حد معين .

ولو نظرنا الى الكائنات حولنا لوجدنا أن منها ما يطلق عليه حيوانات ذات الدم الحار ومنها الطيور والثدييات ، وهذه الكائنات تظل درجة حرارة أجسامها ثابتة عند درجة معينة مهما اختلفت درجة حرارة الوسط المحيط بها ، ويرجع هذا الثبات الى حدوث ميكانيكيات فسيولوجية داخل الجسم ، فمثلا درجة حرارة الجسم العادية في الإنسان هي ٣٧م ، وقد تكون درجة حرارة الطقس حوله ٤٥م أو أكثر كما هو ملحوظ في بعض أيام الصيف ، أو قد تقل درجة الحرارة وتصل إلى تحت الصفر كما يحدث في أيام الشتاء ، ولكن اذا قيست درجة حرارة الجسم صيفا أو شتاء فنجدها ثابتة أي ٣٧م .

وإذا ما اختلفت مراكز التحكم الحراري في الجسم لسبب ما فإن ارتفاع الحرارة أو إنخفاضها ربما يؤدي الى موت الكائن .

ويبقى الكائنات الحية يطلق عليها نوات الدم البارد ، ومنها الأسماك ، والبرمائيات (الضفادع) ، والزواحف ، وتتغير درجة حرارة أجسامها بتغير درجة حرارة الوسط المحيط . ومع ذلك فإن لكل كائن درجة حرارة منخفضة وأخرى مرتفعة ينتهي عندها ، حيث إن عملية التمثيل الغذائي (الأيض) داخل جسم الكائن تقل تدريجيا بإنخفاض درجة الحرارة الى أن تتوقف تماما عند درجة معينة (النهاية الباردة) والتي قد ينتهي عندها الكائن اذا ما استمرت البرودة فترة طويلة ، وكثيرا ما سمعنا عن موت الكثيرين إثر تعرضهم لموجات برد شديدة كما في الاتحاد السوفيتي ، وفنلندا ، والاسكا . وأماكن أخرى من أوروبا . وبارتفاع الحرارة يزداد معدل عمليات التمثيل الغذائي الى أن يصل الى أقصاه عند درجة حرارة معينة ، وبارتفاع الحرارة عن هذه الدرجة فإن عمليات الأيض تنخفض ثم تتوقف بزيادة الإرتفاع في الحرارة وأخيرا يموت الكائن .

وهناك حالات معروفة جيدا من حالات التلوث الحراري للمياه في العالم - فعلى سبيل المثال يوجد في أمريكا العديد من الأنهار الملوثة حراريا لدرجة أن حرارة المياه في هذه الأنهار قد تصل الى درجة الغليان / ومعنى ذلك أن الحياة في هذه الأنهار معدومة حيث إن الإرتفاع الشديد في درجة حرارة المياه سيحول دون وجود أي كائن حي بها .

مصادر التلوث الحرارى للمياه :

أهم هذه المصادر هى المياه المستخدمة في عمليات التبريد في العمليات الصناعية المختلفة .

ففي كثير من المصانع تستخدم المياه لتبريد الآلات ، وهذا معناه أن درجة حرارة المياه سترتفع ، وغالبا ما يتم التخلص من المياه الساخنة بتفريغها في المجارى المائية أو البحيرات عن طريق أنابيب وهذا بدوره يؤدي الى رفع درجة حرارة المياه في هذه الأماكن .
وأيضا المياه المستخدمة في عمليات التبريد في محطات القوى النووية ، ومحطات القوى الكهربائية ، والمولدات التى تعمل بالفحم أو البترول أو كليهما تسبب تلوثا حراريا .

الآضرار الناجمة عن التلوث الحرارى للمياه :

يؤدى التلوث الحرارى للمياه الى تغيرات معينة في البيئة المائية ، ومن بين هذه التغيرات الآتى :

١ - اختزال نسبة الأوكسجين الذائبة في المياه :

ما من شك في أن عملية التسخين تؤدى الى طرد الأوكسجين الذائب في المياه والجميع يلاحظ ذلك أثناء تحضير كوب من الشاي أو غلى الماء لأغراض أخرى في المنزل ، فيلاحظ أثناء عملية التسخين وقبل الوصول الى الغليان خروج بعض الفقاعات الهوائية ، وهذه الفقاعات تمثل نسبة عالية من الأوكسجين الذائب في المياه ، ويزيادة التسخين يزداد خروج الفقاعات الهوائية الى أن تنعدم .

وفي المسطحات المائية المختلفة من أنهار ، وبحيرات ، وبرك ، ... وغيرها فإن إرتفاع درجة الحرارة لسبب ما يؤدي الى الإقلال من كمية الأوكسجين الذائبة في المياه ، وأيضا تقل قابلية المياه لإذابة كميات أخرى من الأوكسجين . وثبت بالتجربة العملية أن اللتر الواحد من المياه يمكن أن يذيب حجما من الأوكسجين قدره ٩ سم^٣ وذلك عند درجة حرارة ٥°م . أما عند درجة حرارة ٢٠°م فإنه يذيب فقط حجما من الأوكسجين قدره ٦ سم^٣ .

وهذا معناه أنه بإنخفاض درجة حرارة المياه تزداد نسبة الأوكسجين بها والعكس صحيح . وهذا بدوره له تأثير على الكائنات الحية الموجودة بالمياه .

ففى الأسماك مثلاً نرى أن عملية الإخصاب ، فقس البيض ، وإستمرار حياة الصغار تتطلب تركيزاً معيناً من الأوكسيجين فى المياه ، وإذا لم يتوافر الأوكسيجين بالتركيز المطلوب ، فستختل هذه العمليات مؤدية الى خسارة إقتصادية كبيرة فى الثروة السمكية . وما يقال عن الأسماك يقال أيضاً على الكائنات الأخرى المائية ذات الأهمية الإقتصادية .

ولا ننسى أن نذكر أن إرتفاع درجة الحرارة يؤدى الى موت الكثير من الهائمات المائية (البلانكتون) التى تعتبر مصدراً غذائياً هاماً للأسماك من جهة ومصدراً غير مباشر للأوكسيجين فى المياه من جهة أخرى . . . نظراً لقيام هذه الكائنات بعملية التمثيل الضوئى ونتيجة هذه العملية تتصاعد كمية من الأوكسيجين ، وهذا بدوره يؤدى الى حدوث خلل فى النظام البيئى الطبيعى فى المياه .

٢ - إرتفاع معدل التفاعلات الكيميائية :

يزداد معدل الكثير من التفاعلات الكيميائية بإرتفاع درجة الحرارة ، لذلك فإرتفاع درجة حرارة المياه سيؤدى الى زيادة معدلات كل من : تحلل المواد العضوية الموجودة بالمياه ، صدأ الأجزاء الحديدية الموجودة فى المياه كما هو ملحوظ فى كثير من السفن والقوارب والنشآت ، وأيضاً سرعة تحلل الأملاح الذائبة فى المياه .

٣ - إختزال القدرة التكاثرية لكثير من الأسماك :

فقد وجد بالبحث أن التكاثر الناتج لكثير من الأسماك يتطلب درجة حرارة ما بين ٢٠م - ٣٠م رغم أن هذه الأسماك تظل حية فى درجة حرارة أعلى من ذلك ، لكن الذى يتأثر بدرجة الحرارة هو المقدرة التكاثرية ، فإرتفاع درجة الحرارة تقل القدرة التكاثرية . وعلى سبيل المثال نجد أنواع معينة من سمك السلمون لا تستطيع التكاثر كما أن بيضها لا يفقس فى المياه الدافئة .

ومن وجهة النظر البيولوجية يعتبر أى مسطح مائى تصل درجة حرارته الى ٣٠م فأكثر كما لو كان صحراء لحياء فيه . . . أى لا يوجد به أسماك أو غيرها وأيضاً لا يوجد بها أى حيوانات أخرى لافقارية ، وحيث إن الصحراء قد يشاهد بها كائنات معينة أحياناً ، فثباتاً قد ترى بعض الكائنات فى تلك المسطحات المائية ومنها أنواع من البكتريا المحبة للحرارة .

مقاومة تلوث المياه

يقصد بالتلوث هنا ... التلوث الناتج عن الأنشطة المختلفة للإنسان ... وعامة يمكن تقسيم الملوثات المطلوبة للتخلص منها الى أربع مجموعات رئيسية هي :-

- ١ - مواد صلبة وعالقة .
 - ٢ - مركبات عضوية ذائبة مثل المواد الكربوهيدراتية ، والأحماض الدهنية ، والأحماض الأمينية ، واسترات ، ومنظفات صناعية ، وسكريات أمينية ، وأميدات .
 - ٣ - مركبات غير عضوية ذائبة مثل أيونات الصوديوم ، واليوتاسيوم ، والكالسيوم والمغنسيوم ، والكوريدات ، والبيكربونات ، والكبريتات ، والنترات ، والفوسفات .
 - ٤ - الكائنات الدقيقة مثل البكتريا ، والفيروسات ، الطفيليات التي قد تتواجد في المياه .
- ويمكن تلخيص طرق المقاومة في النقاط التالية :-
- ١ - المعالجة :

وتتم على ثلاث مراحل هي :-

- ١ - المعالجة الأولية : ومنها يتم التخلص من حوالي ٩٠٪ من المواد الصلبة والعالقة في المياه "مخلفات المصانع والبالوعات" وتتم العملية بالطريقة الآتية :
تستقبل المياه الملوثة في أحواض كبيرة أو بركة ، وتترك لترسب الأجسام الصلبة في القاع ، وتطفو المواد الخفيفة مثل الزيوت وغيرها حيث يتم التخلص منها عن طريق الإنزاحة أو القشط أو الشفط . وتتوقف سرعة الترسيب على حجم الحبيبات المعلقة - فكلما زاد حجمها كلما أسرع عملية الترسيب . وقد تضاف للمياه مواد تساعد على تجميع الحبيبات ترسيبها مثل أملاح الشبة وأملاح الحديد ... وهذه العملية تقلل من المحتوى الميكروبي للمياه .
- ب - المعالجة الثانوية : وتجرى للتخلص من المواد العضوية وتستخدم فيها البكتريا والتي عن طريقها يتم التخلص من حوالي ٩٥٪ من المواد العضوية الموجودة بالمياه ، وتتم العملية بالطريقة الآتية :- تجمع المياه المعالجة أولا في خزانات ضخمة أو برك ، وتترك لمدة كافية من الوقت يتم خلالها تحلل المواد العضوية التي بها وذلك بفعل البكتريا .
- وبالنسبة لمياه الصرف " المجاري ، البالوعات ، المجاري " المعالجة بهذه الطريقة يمكن الإستفادة منها في كثير من المصانع أو في عمليات الري لنوعيات معينة من الأراضي ، حيث

إن هذه المياه المعالجة عند هذه الدرجة تكون غنية بمركبات الفوسفور ، والبوتاسيوم والنيتروجين التي تعتبر أسعدة جيدة . وقد تبقى نسبة ما من المركبات العضوية الذائبة في الماء بعد المعالجة الثانوية ، وتسبب هذه المركبات في إكساب الماء مذاقا ورائحة كريهتين ، وقد يكون لها تأثيرا ساما في بعض الحالات . ويتم التخلص من هذه المركبات بامتزاجها بالكربون النشط الذي يستخدم في إزالة الطعم والرائحة من مصادر المياه .

جـ - المعالجة النهائية : وتجرى أساسا للتخلص من المواد غير العضوية مثل الكلوريدات ، والكبريتات ، والفوسفات والنترات والأصبغ ونسبة كبيرة من المعادن الثقيلة ، وإحجز أى من المواد التي تسربت من العمليتين السابقتين . ونظرا لإختلاف طبيعة المواد الذائبة في مخلفات كل مصنع أو مؤسسة ، فيتطلب ذلك طرقا كيميائية وفيزيائية تتفق وطبيعة المواد الذائبة .

وأثناء عمليات المعالجة المختلفة يتم التخلص من الكثير من البكتريا والطفيليات والفيروسات التي تتواجد بالمياه . كما ان معالجة الماء بالكلور تعد من أكثر الطرق فعالية للتخلص من البكتريا والكائنات الدقيقة المتبقية . وتتوقف كمية الكلور المستخدمة على عوامل عديدة منها :

- (١) عدد وأنواع الميكروبات الموجودة في المياه .
- (٢) كمية المادة العضوية في المياه .
- (٣) تركيز أيون الهيدروجين ويدل ذلك على حموضة او قلوية المياه .
- (٤) درجة الحرارة .
- (٥) الحالة الصحية العامة في المنطقة .

٢ - يمكن الإقلال من تلوث الماء الناتج عن المبيدات الضورية وذلك بإستخدام مواد كيميائية فعالة وأقل ثباتا في تصنيع تلك المبيدات ، وتعنى أقل ثباتا هنا أنها لا تبقى طويلا في الوسط البيئي وتحتل عند ملامستها للمياه أو بعد خروجها من العبوة التي بها بفترة قصيرة الى مواد غير سامة . وما يجب مراعاته هنا هو أن يستخدم هذا النوع من المبيدات في الوقت المناسب حيث إن كل مبيد ستكون له فترة عمر معينة إذا لم يستخدم خلالها فإنه يصبح عديم الفائدة ، كما يجب أن يستخدم فقط في الأماكن المناسبة عند الضرورة وبكميات قليلة قدر المستطاع .

- ٣ - تطهير الترع والقنوات - والمصارف من النباتات المائية والطحالب بطريق آلية وموزية منظمة - حتى لا تكون هناك فرصة لبقايا هذه النباتات من أن تنمو مرة أخرى وتحوى الحشرات والطفيليات والقواقع الضارة . ويساعد ذلك أيضا في الحد من المبيدات التي تستعمل في مقاومة تلك الكائنات مما يمنع تلوث المياه .
- ٤ - يمكن التخلص من التلوث الحرارى للمياه وذلك بإستخدام برك أو أبراج تبريد خاصة، والهدف من ذلك هو أن يمر الماء الساخن الناتج من مصنع ما أو أى محطة لتوليد الطاقة تستخدم الماء في تبريد الآلات بها - يمر أولا على برك أو أبراج تبريد ليفقد حرارته قبل أن يصل الى المجرى المائى . وفى حالة ندرة المياه يمكن إعادة المياه المبردة المعالجة الى المصنع أو المحطة مرة أخرى عبر توصيلة خاصة واستخدامها مرات ومرات، وذلك لايكون هناك أى تلوث حرارى للبيئة المائية على الإطلاق .
- ٥ - التنبية على المواطنين وذلك عن طريق وسائل الإعلام المختلفة " المرئية والمسموعة ، والمقروءة " بمراعات الآتى :-

- * عدم إلقاء القاذورات والفضلات أو المواد السامة في المياه .
 - * عدم التبرز والتبول والخوض في المياه .
 - * عدم الإلقاء بمحتويات المراحيض والمجارير في مياه الأنهار .
 - * عدم إلقاء الزقاق لمخلفاتها في مياه الأنهار .
 - * عدم الإلقاء بالنفايات والحيوانات الميتة في المجارى المائية .
 - * عدم الإلقاء بالفائض من المواد التجارية والصناعية ومخلفات المصانع في المياه .
- ويتطلب ذلك في المواد السامة صلبة كانت أو سائلة ومن يخالف ذلك تحذر له مخالفات وعقوبات رادعة .

- ٦ - يجب أن يسن تشريع أو قانون صارم مناسب يجبر المصانع والشركات بأن تعالج مياه الفضلات الناتجة منها قبل إلقائها في الأنهار أو البحار .
- ٧ - جمع المعلومات ونشرها عن تكنولوجيا معالجة مياه المجارى والصناعة لتسترشد بها الشركات والمصانع ، وتشجيع البحوث في هذا المجال .

- ٨ - إعداد قوائم تحدد فيها بصفة إنتقائية المواد الموجودة في المياه المتخلفة من المصانع والتي تلعب دورا كبيرا في التلوث .
- ٩ - ضرورة الإهتمام بالتربية البيئية لكل عناصر السكان على إختلاف اعمارهم تربية تركز على وعى وإدراك العلاقة بين الإنسان وبيئته وتؤكد على مسئولية الإنسان إزاء هذه البيئة وواجبه نحو إيجاد الحلول للمشكلات البيئية .

- الفصل الخامس

تلوث التربة

يعنى تلوث التربة إدخال مواد غريبة فيها ، وتسبب هذه المواد تغيرا في الخواص الفيزيائية أو الكيميائية أو الحيوية (البيولوجية) للتربة . . وينتج ذلك عن إستخدام المبيدات والأسمدة الكيماوية ، والفضلات الأدمية والحيوانية بإفراط - كما تلعب مخلفات المصانع والنفايات الإشعاعية والأمطار الحمضية التي تغير من الرقم الهيدروجيني للتربة دورا كبيرا في هذا التلوث .

المقصود بالتربة :

ويقصد بالتربة هنا التربة الزراعية ، والبيئة الأرضية المحيطة بالإنسان ، والتربة الزراعية هي اى نوع من الأرض يمكن أن تنمو به النباتات وغالبا ما تحتوى هذه الأرض على عناصر وأملاح معدنية ومواد أخرى تساعد على عملية الإنبات ، وتتركز هذه العناصر والأملاح عادة في الطبقة السطحية من التربة ولأعماق مختلفة قد تصل الى عمق كبير حتى يتمكن النبات من الحصول على ما يحتاجه منها خلال المجموع الجذرى الذى يضرب في التربة لمسافة ما ، تختلف من نبات لآخر .

وقد تكونت الطبقة السطحية الفنية بالأملاح والعناصر اللازمة للانبات عبر ملايين السنين وذلك بفعل العوامل المناخية المختلفة من براكين وزلازل وحرارة وبرودة ورطوبة ورياح وأمطار وضغط . . وغيرها . . وتتشكل التربة الزراعية تبعا لطبيعة تكوينها وحجم حبيباتها فهناك التربة الطينية والطفلية ، والرملية ، والصغراء .

وقد لعب الإنسان في كل أنحاء العالم دورا كبيرا في إستصلاح مساحات شاسعة من الاراضى وتحويلها إلى تربة زراعية لتلائم الزيادة المستمرة للسكان . . ولكنه للأسف الشديد بدأ يلوث ويلتف ما استصلحه من تربة ليس هذا فحسب بل سبق ذلك أن لوث وأتلف ما وهبته

الطبيعية له من تربة جاهزة . وإن تناول هذا الأنواع المختلفة من التربة الزراعية حيث أن ما يهبطها هو تلوث التربة بغض النظر عن نوعها .

١ . ويواجه عام إذا حدث تلوث لأى نوع من أنواع التربة في بقعة ما . . . وحدث أن تعرضت هذه البقع لبعض الأمطار مثلا . . . أو تحللت الملوثات التي بها ، بفعل العوامل المناخية المختلفة . . . فهناك احتمال كبير أن نجد نواتج هذه الملوثات طريقها في يوم ما الى الأراضي الزراعية النظيفة وتلوثها .

فمثلا هطول الأمطار على القيمة الملوثة يؤدي الى تكوين كمية من المياه . . وهذه الأخيرة تأخذ معها الملوثات وتنقل الى مسام التربة حتى تصل الى الماء الجوفي (الباطني) وتلوثه . . ونحن نعرف ان الماء الجوفي يعتبر المصدر الوحيد لمياه الري في بعض المناطق خاصة المناطق الجافة ، وهذا يفسر إنتقال بعض الملوثات من الأماكن التي وضعت فيها الى أماكن أخرى نائية .

٤ - أنواع ومصادر تلوث التربة :

أولاً : التلوث الكيميائي للتربة : مصادره واضاراه

تعتبر المبيدات والأسمدة الكيميائية المصدرية الأساسية للتلوث الكيميائي للتربة .

١ - المبيدات

المبيدات عبارة عن مركبات كيميائية متفاوتة السمية تحقن في المحيط الحيوي وذلك لعلاج حالات عدم التوازن التي حلت به ، وتحظى التربة بوزن غيرها من الأوساط البيئية بالجزء الأكبر من هذه المواد السامة ، حيث تستخدم تلك المواد في مقاومة الآفات الزراعية التي من أهمها الحشرات والحشائش والفطريات وبعض الأحياء الأخرى التي تقطن التربة مثل النيماتودا والحفار وغيرها وسيتم الحديث تفصيلا عن التلوث بالمبيدات في باب مستقل .

ب - الأسمدة الكيميائية

لماذا أصبحت هناك حاجة ماسة الى الأسمدة الكيميائية ؟

كان الإنسان قديما يعتمد على الأسمدة العضوية لكي تحتفظ الأرض خصوبتها وتعطى إنتاجا وفيرا . ويشتمل السماد العضوي على المخلفات الحيوانية وبقايا النباتات حيث تحرث وتمزج وتقلب مع حبيبات التربة وتصبح جزءا من الطبقة السطحية التي تحدد درجة خصوبتها .

وتبدأ المادة العضوية الموجودة في تلك المخلفات والبقايا في التحلل وذلك بفعل الكائنات الدقيقة الموجودة بالتربة ، ونتيجة لهذا التحلل تتكون عناصر ومواد قابلة للنويان بكميات كافية يسهل على النبات إمتصاصها والإستفادة منها ، ويأتى في مقدمة هذه العناصر عنصر الأزوت ٠٠ (النيتروجين) ، والفوسفور ، والكالسيوم ٠٠ وغيرها ٠٠

ومع الزيادة المستمرة في عدد السكان وقلة المساحة المنزرعة لجأ الإنسان الى أسلوب آخر للزراعة ٠٠ وهو الزراعة المكثفة ليسد إحتياجات الأفراد من المواد الغذائية ، وأدى إتباع هذا الأسلوب الى النضوب المستمر للعناصر الغذائية الموجودة بالتربة واصبحت الأسمدة العضوية غير كافية لمعالجة هذا النضوب - لذلك كان لابد من التفكير في إتباع طريقة فعالة للعلاج والحفاظ على خصوبة التربة ، واصبح لزاما اللجوء الى الأسمدة الكيميائية .

وفى بحث عن الأراضى في جمهورية مصر العربية اتضح أن التربة الزراعية فقيرة في محتواها من المادة العضوية ، فنادرا ما تزيد عن ٢٪ ولذلك يلزم إضافة الأسمدة العضوية باستمرار . وفى عام ١٩٧٨ قدرت إحتياجات جمهورية مصر العربية من الأسمدة العضوية بحوالى ١٧٠ مليون طن سنويا ، ولكن المتوفر منها يقدر بحوالى ٨٨ مليون طن موزعة كالاتى :

٨٥٠٠٠٠٠٠	طن سماد بلدى .
٢٤٠٠٠٠٠٠	طن سماد المجارى ويعرف أيضا بسماد اليهوديت .
٢٠٠٠٠٠٠	طن سماد قمامة المدن .
٨٠٠٠٠٠٠	طن سماد الطيور كمخلفات النواجن والصمام .
٥٠٠٠٠٠	طن سماد ناتج من تخمر مخلفات المزرعة والحديقة ويعرف بالسماد العضوى الصناعى .
١٢٠٠٠٠	طن مخلفات المذابح مثل الدم المجفف .

وبحسبة بسيطة نجد أنه يوجد عجز في إنتاج الإسمدة العضوية في جمهورية مصر العربية يقدر بحوالى ٨٢ مليون طن سنويا . لذلك كان لزاما اللجوء الى الأسمدة الكيميائية لسد هذا العجز .

أثر الإسراف فى إستخدام الأسمدة الكيميائية :

وبالتدريج غزت الأسمدة الكيميائية التربة ٠٠ وادى الإسراف فى إستخدامها الى تلوث التربة وزيادة قاعدتها ٠٠ وأصبحت العديد من العناصر الغذائية الأساسية الكبرى والصغرى

للنبات في صورة غير صالحة يتعذر على النبات الإستفادة منها ، وبالمطبع كان اذلك اثرا سلبية على النبات مثل إضطراب عمليات النمو وقلة الإنتاج .
وتتضمن العناصر الأساسية الكبرى على الأزوت ، الفوسفور ، البوتاسيوم ، الكالسيوم ، والمغنسيوم ، اما العناصر الصغرى فتشتمل على الزنك ، المنجنيز ، النحاس ، والحديد .

وفي نفس الوقت فان الإسراف في استخدام اضافة الأسمدة الأزوتية والمركبات الفوسفاتية الى التربة الزراعية بكميات تفوق إحتياج النبات وفي مواعيد غير مناسبة لمرحلة نمو المحصول يؤدي الى هدم التوازن الكائن في التربة بين عناصر غذاء النبات ، والى ان تضر بعض هذه العناصر البعض الآخر . فمثلا زيادة نسبة الكبريت يؤثر على إمتصاص الأزوت ، وزيادة المغنسيوم يؤثر على إمتصاص الكالسيوم . . . وهكذا . . .

وتشير الإحصائيات الى ان إستخدام الأسمدة الكيماوية قد ارتفع إرتقاعا ملحوظا على المستوى العالمي في الفترة من عام ١٩٧٠ حتى ١٩٨١ حيث قفزت الأسمدة الأزوتية (النيتروجينية) من ٣٢ مليون طن الى ٦١ مليون طن - والأسمدة الفوسفاتية من ٢١ مليون طن الى ٣١ مليون طن - وبالنسبة لمركبات البوتاسيوم فكانت ١٦ مليون طن عام ١٩٧٠ ووصلت الى ٢٤ مليون طن عام ١٩٨١ .

كما ادى إستخدام الأسمدة الأزوتية بغزارة الى ظهور خطر لم يكن معروفا من قبل إلا وهو التلوث بالنترات . فبالإضافة الى النترات الموجودة في الأسمدة الأزوتية فان البكتيريا والكائنات الدقيقة الموجودة بالتربة تقوم بتحويل جزء كبير من المواد النيتروجينية في هذه الأسمدة الى نترات . ويقوم النبات بإمتصاص جزء من هذه النترات والجزء الأكبر المتبقى في التربة يزد من تلوثها وتلويث المياه بها ، وقد تجد النترات طريقها الى المياه الجوفية (الجوفية) خلال الماء المتسرب من مسام التربة وتلوثها ، وقد تصل الى المياه السطحية مثل الترع وذلك مع مياه الصرف وتلوث تلك المياه ، (انظر تلوث المياه)

ولا ننسى ان زيادة نسبة النترات في التربة تزيد من نشاط بعض أنواع البكتيريا التي تخترلها الي نيتريتات ، وهذه الأخيرة قد تتفاعل مع بعض المركبات الأخرى الناتجة عن تحلل أنواع من الأسمدة المعدنية أو الورقية او المبيدات ، وتنتج مادة " نيتروزامين " المسببة للسرطان ، ووجود هذه المادة في التربة يعنى إمكانية إنتقالها للحيوان او الإنسان عن طريق

النباتات التي تحتويها أو التي تتلوث بها ، ولا شك ان في ذلك خطرا يهدد صحة وحياة الإنسان .

وتوجد الآن مركبات نيتروجينية مشابهة تستخدم على نطاق واسع في بعض الصوبات الزراعية والتربة الصناعية في كثير من المزارع ، وكذلك الأسمدة الورقية التي ترش على النبات في مراحل نموه المختلفة . وإذا لم نتوخّ الدقة في إضافة هذه الأسمدة أو التعامل معها فمما من شك في أنها ستصل الى الإنسان مباشرة أو من خلال السلسلة الغذائية وتسبب له اضرارا بالغة .

وهناك نوع من الأسمدة تسمى الأسمدة المعدنية وغالبا ما تكون هذه الأسمدة غير نقية من الناحية الكيميائية ، حيث أثبتت الدراسات والتحليلات الحديثة أنها تحتوي على العديد من الشوائب التي تضر بالتربة والمزروعات ، ومن أهم هذه الشوائب . العناصر الثقيلة مثل الرصاص والزنك والكاديوم .. وغيرها ..

وتتراكم هذه العناصر في التربة مع مرور الوقت وتعاقب الدورات الزراعية والمحاصيل حتى تصل الى مستوى السمية ، وعادة ما تنتقل هذه العناصر الى النبات ومنه الى الحيوان والإنسان (السلسلة الغذائية) (انظر تلوث الهواء) .

وتعمل بعض الشوائب الى تحجر حبيبات التربة وتكون طبقة صلبة شبه كلسية يصعب على النبات والمياه ان تتخللها ، وبإختصار : تحيل هذه الطبقة الصلبة على مدى الزمن التربة الخصبة الى ارض صماء لا تصلح للزراعة ، مثال ذلك : وجود كربونات الكالسيوم بتركيزات عالية .

مفهوم التراكم البيولوجي :

اتضح مؤخرا ان الاحياء تستطيع ان تمتص المواد من غذائها ، وكذلك من البيئة البيولوجية وفق ظاهرة التراكم البيولوجي (الاحياى) حيث يزيد تركيز بعض المواد الكيميائية (المبيدات والأسمدة) على طول بعض السلاسل الغذائية وهذا ما يعرف باسم " ظاهرة التضخم البيولوجي " ويمكن ان تؤدي هاتان العمليتان " التراكم والتضخم الاحياييان " الى تركيزات سامة داخل الاحياء ، بحيث ان المبيد الذى يرش في حدود جزء واحد في المليون فقط يصل الى الإنسان مكبرا ١٠٠ الف - ١٨٠ الف مرة .. بحيث يكون لتلك التركيزات العالية فعل

السكر ، البطاطا ، اللفت .. كما يهاجم السيقان الأرضية أيضا مثل البطاطس - والقلقاس وحب العزيز . وما من احد منا الا وقد شاهد بعض الحفر أو الثقوب الكبيرة التي تتسع للأصبع أحيانا في درنات البطاطس ، وجذور البطاطا .. هذه الحفر ناتجة عن فعل حشرة الحفار . كما ان الحفار وبعض الصراصير الحقلية قد تقرض البادرات (النبت الصغير) مؤذية الى بوار التربة الزراعية .

كما ان هناك الكثير من الحشرات والفطريات التي تتخذ من التربة وسطا خصبا للنمو والتكاثر ، وبالإضافة الي ما تسببه من إضطراب فى التوازن البيئى فى التربة فانها تهاجم النباتات فى مراحل مختلفة من النمو معرقة عملية النمو ، وإتلاف الثمار والمجموع الخضرى للنبات . والبعض منها يشارك النبات فى غذائه ، وبعضها يتسبب فى اصابة النباتات بأمراض خطيرة مما يؤدى الى كساد إقتصادى كبير .

وهناك نباتات تتطفل على نباتات أخرى وتسلبها غذائها ، مثال ذلك :-

نبات الهالوك :

ويعتبر صورة واضحة للتطفل الجذرى ، حيث ان هذا النبات يتطفل على جنور نبات الفول ، ويرسل الهالوك مصصات الى جنور نبات الفول لتسلب الأخير غذاء وعصارته .

نبات الحامول :

ويعتبر مثالا واضحاً للتطفل الساقى . ويتطفل هذا النبات على سيقان نبات البرسيم ونباتات الفصيلة البقولية بوجه عام ، مثل نبات الفاصوليا واللوبيا والبسلة والعدس . وغيرها . ومن الحامول تمتد مصصات الى سيقان النباتات السابقة لتستنزف عصارتها .

٢ - القمامة المنزلية :

لكل مكان يقطن فيه آدمى مخلفات .. مهما كان حجم هذا المكان وموقعه ضيقا أو رحبا .. فى الريف أو فى الحضر .. أو فى اى مكان آخر . ومهما كان المستوى المعيشى لقاطنى هذا المكان سواء كان مستوى معيشيا مرتفعا ام منخفضا . وتمثل القمامة المنزلية مشكلة كبيرة خاصة فى الأماكن التى يتكدس فيها السكان .. فالزيادة مستمرة فى التعداد السكانى ، والتوسع العمرانى على اشدده سواء فى القرية أو المدينة .. وكل هذا يؤدى الى خلق أنماط جديدة من العلاقات والمطالب الإستهلاكية ، مما

يجعل الزيادة في حجم الفضلات ووزنها التي تنتج عن الحياة اليومية في المنازل زيادة مطردة . وتختلف كمية المخلفات ونوعيتها من مكان الى آخر . كما تختلف طريقة تجميع هذه المخلفات وطريقة إخراجها من المنازل . وسلوك المواطنين تجاه هذه العملية .
ونلقي الضوء الآن على ما يتعلق بمشكلة القمامة بشيء من التفصيل وذلك في النقاط التالية :-

المقصود بالقمامة المنزلية :

ويقصد بها المخلفات الناتجة من المنزل او الشقق السكنية بالإضافة الى الأماكن التي يشغلها الإنسان بصفة دائمة كالفنادق والمستشفيات والمطاعم والنوادي والمدارس والمعاهد والجامعات والساحات والحدائق العامة وأسواق الفاكهة والخضروات وبعض مجالات العمل .
والسجون وبنور رعايا الأحداث والعجزة والمسنين وما شابه ذلك .

الكميات المنتجة :

ويمصد هذه النقطة فان الإحصائيات دائما في تزايد مستمر . وعامة تمثل القمامة المنزلية الجزء الأكبر من القمامة المتولدة في المدينة وقد يصل الى ٨٥٪ والجزء الباقي ١٥٪ ينتج من الأتربة ومخلفات المشاة والسيارات التي تجوب الشوارع ليل نهار . وقد تختل هذه النسب أحيانا والسبب هو موقع المدينة ، وتضاريسها . فمثلا قد تقع المدينة بالقرب من الصحراء أو البحر . وقد تكون شوارع هذه المدينة كلها مرصوفة أو البعض منها ترابيا . كما تلعب المساحة التي تحتلها المسطحات الخضراء وعدد الأشجار الموجودة في شوارع المدينة وحولها دورا كبيرا في تحديد النسبة الترايبية الى النسبة الكلية للقمامة
وتبلغ القمامة اليومية في مدينة القاهرة بجمهورية مصر العربية حوالى ٤٥٠٠ طن .
تمثل القمامة المنزلية منها ٣٨٢٥ طنا . وتنتج هذه الكمية من ٢٠٠.٠٠٠ وحدة سكنية في القاهرة موزعة على مساحة ٢٢٤ كيلو مترا مربعا ويسكنها حوالى ١٠ ملايين نسمة . اما في منطقة الجيزة فيبلغ حجم القمامة اليومية حوالى ١٠٨٣ طنا - تمثل القمامة المنزلية منها حوالى ٩٢١ طنا . وتنتج هذه الكمية من ٥٥٠.٠٠٠ وحدة سكنية موزعة على مساحة ٧٠ كيلو مترا مربعا ، ويسكنها حوالى ١١/٢ مليون نسمة .

ويوضح جدول رقم ١ نسب النفقات لكل فرد يومياً لبعض مدن محافظة المنيا كنموذج لأحدى محافظات مصر .

ويختلف الأفراد الذي يقطنون هذه الوحدات السكنية في مستواهم المادى والإجتماعى من مكان الى آخر ٠٠ بل من وحدة سكنية الى أخرى ، ويكون هذا جليا في الأحياء الشعبية التي يسكن فيها الحرفيون والتجار مع صغار الموظفين ، وقد تضم الأحياء الأرقى فئات أخرى من فئات المجتمع كأعضاء هيئات التدريس بالجامعات ، ورجال السلك الدبلوماسى ، ورجال القضاء ٠٠

ويصفة عامة فقد اوضحت الدراسات ان كمية القمامة تختلف باختلاف مستوى الدخل وكذلك إختلاف فصول السنة كما يوضح جدول رقم (١٨) :-

الفصل السنوي	مستوى الدخل		
	المستوى المرتفع	المستوى المتوسط	المستوى العادى
فصل الصيف	٠.٥٩٣	٠.٤٦٨	٠.٤٥٠
فصل الشتاء	٠.٦٠٠	٠.٤٧٤	٠.٣٦٨

اي بمتوسط عام ٠.٤٩٤ كيلو جرام لكل فرد يومياً على مدار العام هذا في جمهورية مصر العربية عام ١٩٨٧ ويوضح جدول رقم (١٩) معدل النفقات بمحافظة المنيا .

وفي المملكة العربية السعودية - وفي المنطقة الشرقية منها - توجد ثلاث مدن معروفة هي : الدمام والخبر والظهران - ويقدر تعداد تلك المدن الثلاث بحوالى ٣١٨ر٠٠٠ نسمة وتقع مدينة الدمام والخبر على ساحل الخليج العربى . والمدن الثلاث مجتمعة تتبع بلدية الدمام الكبرى . وفي بحث عن النفقات في هذه المدن نشر في عام ١٩٨٦ - أظهرت النتائج ان معدل جمع النفقات لمدين الدمام والخبر والظهران على التوالى ١٣٧٦ ، ٢٠١٠ ، ٢٠١٢ رطل لكل شخص في اليوم كما هو موضح بالجدول رقم (٢٠) - ويرجع الإختلاف في معدل إستخراج النفقات من منطقة الى أخرى الى الإختلاف في الحالة الإقتصادية والإجتماعية لكل منطقة . فبإرتفاع معدلات الدخل يزداد إرتفاع معدل النفقات .

أما في مدينة جدة عروس البحر الأحمر ذلك الميناء السعودي الضخم المشهور الذي يقع على الشاطئ الشرقي للبحر الأحمر ٠٠٠ فتشير الإحصائية إلى أن كمية النفايات بالمدينة بلغت حوالي ٣٠٠ طن يوميا عندما كان تعداد السكان حوالي ١/٢ مليون نسمة عام ١٩٧٦ م . وفى بحث ميدانى قام به استشاريو الامانة في مجال النظافة بالملكة العربية السعودية نشر في عام ١٩٨٦ م قدرت نسبة إنتاج النفايات الصلبة في جدة بحوالى واحد كيلو جرام لكل شخص في اليوم ، منها ٠.٨ كجم / شخص / يوم من النفايات المنزلية ، ٠.٢ كجم من النفايات التجارية . مع الأخذ في الاعتبار ان هذه النسبة لا تتضمن مخلفات البناء والهدم أو السيارات الخربة أو مخلفات المسالخ .

وفي مدينة مكة المكرمة قبله المسلمين " العاصمة المقدسة " : بلغت كمية النفايات ١٨ كيلو جرام للفرد الواحد يوميا وذلك في خلال شهر رمضان وحتى نهاية شهر ذى الحجة . وتقدر كمية النفايات اليومية في الأيام العادية من سكان مكة البالغ عددهم حوالى ٧٥٠.٠٠٠ نسمة - تقدر بحوالى ٧٥٠ طن بون حساب النفايات التجارية . وفي المواسم يقفز عدد السكان حيث قد يصل الى ٢٥ مليون نسمة . وقد بلغ عدد سكان مكة المكرمة في حج عام ١٤٠٣ هـ حوالى ٢٥ مليون نسمة ، حيث كانت حجة الجمعة ، إضافة الى العمالة التى بالملكة التى تستقل وجوبها لأداء فريضة الحج . وتقيد التقارير الى انه بعام ١٤٢٠ هـ (٢٠٠٠م) قد يصل عدد الحجاج الى ما بين ٣٦ الى ٤٥ مليون حاج .

ويوضح الجدول رقم (٢١) مقارنة النفايات في بعض مدن المملكة العربية السعودية .
وفي مدينة بغداد - عاصمة العراق : تشير الإحصائيات الى ان معدل ما ينتجه الفرد الواحد يوميا من النفايات (المنزلية والتجارية) قد بلغ نحو ٥٠٠ جرام في اليوم وذلك في عام ١٩٧٩ ، وهذا المعدل يزداد بنسبة ٣٠.٥ جرام سنويا حيث يصل الى ٧٨٠ جرام هذا العام ١٩٩٠ ، ١١٠٠ جرام عام ٢٠٠٠ . وان ما تفرزه مدينة بغداد من النفايات سنويا يقدر بحوالى ٤١٤٢٠١ طن .

وفي مدينة النوبة - عاصمة دولة قطر : تشير الإحصائيات الى إرتفاع كمية النفايات بدرجة كبيرة . ففي عام ١٩٨١ كانت كمية النفايات بالمدينة ٢٠٠ طن يوميا ، أما في عام ١٩٨٥ فقد بلغت النفايات ٣٠٠ طن يوميا أى بزيادة قدرها ٥٠٪ في خمسة أعوام ، وتستصل الى ٤٠٠ طن هذا العام ١٩٩٠ .

وفي البحرين - بلغت كمية القمامة ٢٠٠.٠٠٠ طن سنويا وبما أن تعداد السكان قدر بحوالى ٤٢٠.٠٠٠ نسمة لذا فإن ما ينتجه الفرد من المخلفات يوميا حوالى ١٫٣ كيلو جرام كان ذلك في عام ١٩٨٦* .

وفي الكويت - بلغت كمية النفايات للفرد الواحد يوميا ٠٫٩٥ كيلو جرام وذلك في عام ١٩٨١ ، والمتنظر حسب التقديرات الإحصائية أن تصل الى ١٫٥ كجم هذا العام ١٩٩٠ .

وفي فرنسا - بلغت نفايات الفرد ٠٫٨ كجم يوميا ، وفي المانيا ٠٫٧ كجم يوميا . أما في الولايات المتحدة الأمريكية وحتى عام ١٩٤٥ كان وزن الفضلات الصلبة يتراوح بين ١ كيلو جرام الى ١٫٢ كيلو جرام لكل فرد في السنة . وقد بلغ في الوقت الحالى ١٠٠٠ كيلو جرام لكل فرد في السنة . ومدينة نيويورك وحدها حوالى ٢٣.٠٠٠ طن من النفايات يوميا .

ويرجع التباين في كمية ونوعية النفايات للفرد من قطر الى قطر الى الإختلاف في الظروف المناخية والمعيشية والسلوكية . ويوضح الجدول رقم (٢٢) مكونات النفايات لثلاث مدن مختلفة - وهذه المدن تتفاوت بدرجة كبيرة في ظروفها المناخية والمعيشية والسلوكية . كما يوضح الجدول رقم (٢٣) معدل إستخراج النفايات من مختلف الدول المتقدمة والنامية ، وتظهر الأرقام مدى التباين في معدل إستخراج النفايات وكثافتها . . . ويرجع هذا التباين الى الأسباب المشار إليها سابقا .

وبمقارنة بسيطة يمكن إدراك حجم المشكلة التى تنجم عن القمامة المنزلية سواء في الدول النامية أو في الدول المتقدمة .

وبما يجدر الإشارة اليه هنا هو توافر الوسائل والطرق التكنولوجية واهم من هذا وعى الأفراد في إتباع الطرق السليمة للتخلص من القمامة في الدول المتقدمة مما يقلل من خطر هذه القمامة .

نوعية القمامة :

تتفاوت المخلفات المنزلية في مركباتها التى تشمل مواد عضوية من فضلات الطعام ، وقشور وبقايا الفواكه والخضر والأنسجة وأغصان وأوراق وأخشاب وقصاصات النباتات . . . وكذلك المواد البلاستيكية والمطاط والجلود والزجاج والأجزاء المعدنية والورق والكرتون والأثرية . إضافة الى انقاض الابنية التى تنتج من جراء عمليات الهدم البناء وتجديد وترميم المباني .

وتختلف نوعية القمامة من مكان الى آخر وذلك باختلاف المستوى المادى والثقافى لسكان الوحدة المنتجة لهذه القمامة . ويوضح جدول رقم ٢٤ الإختلاف فى التركيب النوعى للقمامة وذلك تبعا لإختلاف المستوى المادى .

ويوضح الجدول رقم (٢٥) نوعية ونسب النفايات لمدن الدمام والخبر والظهران بالمملكة العربية السعودية . ومن هذا الجدول يتضح ان بقايا الأطعمة والأوراق والمواد البلاستيكية بالإضافة الى الزجاج والمواد المعدنية هى أكثر مكونات النفايات فى هذه المناطق .

ويوضح الجدول رقم (٢٦) نوعية ونسب مكونات النفايات المنزلية فى مدينة بغداد ، ومنه يتضح ان فضلات الطعام هى النسبة السائدة فى النفايات .

ويوضح الجدول رقم (٢٧) نوعية ونسب النفايات المنزلية فى مدينة الدوحة فى عام ١٩٨١ ، ١٩٨٥ م . وتظهر نتائج التحليل نقص واضح فى نواتج عمليات التعمير والإصلاح ممثلة فى نسبة التراب والركام حيث انخفضت من ٢٨٪ الى ٧٪ فى تركيبة النفايات المنزلية . كما انخفضت نسبتي المعادن ثم الزجاج والخزف من ١٠٪ و ٥٪ الى ٧٪ و ٣٪ على التوالى ، بينما تزايدت نسبة المواد القابلة للتلف بصورة كبيرة من ٢٠٪ الى ٥٢٪ فى خلال خمس سنوات فقط مما يعكس السلوك الإستهلاكى المتزايد للسكان ، وينعكس هذا بدوره على اساليب النظافة العامة وجمع القمامة والتخلص منها .

ويوضح الجدول رقم (٢٨) نوعية ونسب محتويات النفايات فى البحرين - ومن هذا الجدول يتضح ان المخلفات تتميز عموما بوجود كميات كبيرة من فضلات الأطعمة بالإضافة الى كميات كبيرة من الأوراق ، حيث إن البحرين تستورد كل حاجياتها اما مغلقة أو معبأة فى صناديق من الورق .

ويوضح الجدول رقم (٢٩) مخونات النفايات لبلدان مختلفة من العالم ونسبتها الوزنية، وتظهر بيانات تحليل مكونات النفايات أن أكثر الاختلافات الوزنية تقع فى بقايا الأطعمة والورق والبلاستيك والمواد المعدنية

جدول (١٩) معدل نسب النفايات لكل فرد يوميا في محافظة النيا
(كيلو جرام / فرد)

المدن	عدد سكان الحضر (بالآلاف)	كمية النفايات اليومية (طن)	المعدل (كيلو/فرد)
مدينة المنيا	١٨٥ ر٤٣١	٧٠	٤ر٠
مدينة أبو قرقاص	٤٢ ر٢٥٨	٢٠	٤ر٠
مدينة ملوى	٩٣ ر٦٦٩	٤٠	٤ر٠

جدول رقم (٢٠) معدل النفايات المستخرجة من منطقة الدمام

المنطقة	رطل/شخص/يوم	لتر/شخص/يوم
الدمام	١٧٦	٥ر١٥
الخبر	٢١٠	٧ر٠٠
الظهران	٢١٢	١١ر٨٠

جدول رقم (٢١) مقارنة النفايات في بعض مدن جدول رقم (٢٢) مقارنة مكونات النفايات لثلاث

مدن مختلفة

	مدينة الرياض	مدينة الدمية	مدينة الرياض	مدينة الرياض
فضلات الطعام	٤٥	٢٨	٧٥	
أوراق	٢٠	٣٧	٢	
قطع معدنية	٨	٩	١	
زجاج	٧	٩	٢	
منسوجات	٤	٢	٣	
بلاستيك	٤	٢	١	
أنواع أخرى	١٢	١٢	١٦	
	٪١٠٠	٪١٠٠	٪١٠٠	
الكثافة كجم/م ^٣	١,٣	٠,٨٥	٠,٤٢	

المملكة العربية السعودية

جدة	مكة المكرمة خارج فترة الحج	مكة المكرمة فترة الحج	الرياض
فضلات طعام	٤٥	٢٥	٥٠
أوراق	٢٠	٢٠	١٥
معادن	٨	١٥	٥
زجاج	٧	٢	٢
منسوجات	٤	٢	٣
بلاستيك	٤	٢٠	٢
أنواع أخرى	١٢	٥	٣٣
	٪١٠٠	٪١٠٠	٪١٠٠

جدول رقم (٢٢) نماذج من نسب إستخراج النفايات في دول العالم

البلد	رطل / شخص / يوم	لتر / شخص / يوم
الهند	٠.٥٥	١.٠٠
غانا	٠.٥٥	١.٠٠
عُدن	٠.٥٥	١.٠٠
مصر	٠.٦٦	١.٢٥
سوريا	٠.٦٦	١.٢٥
سيرلانكا	٠.٨٨	١.٦٠
الطليين	١.١٠	٢.٠٠
تركيا	١.٣٢	٢.٤٠
ماليزيا	١.٥٤	٣.٥٠
سنغافورة	١.٨٧	٤.٢٥
دول الخليج	٢.٢١	٥.٠٠
اوروبا	٢.٢١	٨.٠٠
الولايات المتحدة	٢.٧٦	١٢.٠٠

جدول رقم (٢٤)

نوع القمامة	المستوى المادي		
	مرتفع	متوسط	عادي
ورق	١٣,٩٥	١٨,٣٣	١٨,٥٢
بلاستيك	٣,١٠	٣,٧٣	٤,٤٣
معادن	١,٩١	١,٩٨	٢,٢٢
زجاج	١,٨٨	١,٨٧	١,٩٧
عظام	—	—	٠,٤٥
كهنة	٣,٤٣	١,١٩	٠,٤٥
مواد غذائية	٧٥,٧٣	٧٢,٩٣	٧١,٩٦

جدول رقم (٢٥) نوعية ونسب النفايات لمدن الدمام والخبر والظهران
بالمملكة العربية السعودية

المدينة	نوعية النفايات						
	ورق	زجاج	معادن	بلاستيك	طعام	خشب	مواد أخرى
الدمام	١٤	٤٩٢	٦٤٦	٧٣١	٦١٣٨	١٣	٤٦٣
الخبر	١٦٤٣	٧٠٧	٦٧١	٩٨٦	٥٦٧٩	١٠	٢١٤
الظهران	٢٤٨٦	١٠٤٣	٩٠٠	١٨١٤	٢٦٠٠	٠٤٣	١١١٤
المجموع	١٠٠	١٠٠	١٠٠	١٠٠	١٠٠	١٠٠	١٠٠

جدول رقم (٢٦) نوعية ونسب النفايات المنزلية في مدينة بغداد

النسبة المئوية %							
المواد	الجلود والمخاط	الطب	البلاستيك	الزجاج	الورق	فضلات الطعام	تشوير
المعدل	٠٣	١١٢	٠٩٦	١٥٩	٤٥٣	٦٢٨٩	٢٨٨٥
الأنسجة	٠٣٣						

جدول رقم (٢٨) نوعية ونسب النفايات
في البحرين

الوزن/	المحتويات
٣٥	المواد العضوية
٢٨	الورق والورق المقوى
١٢	المعادن (العلب)
٨	المنسوجات
٦	البلاستيك
٥	الزجاج
٦	متفرقات

جدول رقم (٢٧) نوعية ونسب النفايات المنزلية
في مدينة الدوحة

المحتوى	١٩٨١	١٩٨٥
مواد قابلة للتفنن	٢٠	٥٢
أوراق وكرتون	٢٥	١٧
توابير وكلم	٢٨	٧
معادن	١٠	٧
زجاج وخزف	٥	٢
بلاستيك - جلد	٥	٨
أخشاب	٢	٢
أفضة	٤	٢
النسبة المئوية	١٠٠	١٠٠

جدول رقم (٢٩) مكونات النفايات النموذجية
النسبة الوزنية

نوع المواد	مدن صناعية	مدن متوسطة الدخل	مدن منخفضة الدخل
	بروكلين - نيويورك لندن - إنجلترا دكا - بنغاليا	سنتايفو مانيلا - كولينبيا لاوس - فييتنام كانو - نيجيريا مانيلا - الفلبين	جاكارتا - اندونيسيا لاهور - باكستان كراچی - باكستان كابل - أفغانستان الخرطوم - السودان
ورق	٣٥ ٢٧ ١٨	٤٣ ٢٢ ١٤ ١٧ ١٧	٢ ٤ ١ ٢ ٣
زجاج وخزف	٩ ٨ ٤	١ ١٠ ٢ ٣ ٢ ٥	١ ٣ ١ ٦ ٨
معادن	١٣ ٨ ٣	٢ ١ ٤ ٥ ٢	٤ ٤ ١ ٣ ١
بلاستيك	١٠ ٢ ٤	٦ ٩ ٥ - ٤ ٤	٣ ٢ - ٤ ١
جلود ومطاط	- - -	- - - ٢ -	- ٧ ١ -
منسوجات	٤ ٢ -	٩ ١٠ ٤ - ٧ ٤	١ ٥ ١ ٣ ٤
خشب عظام قش	٤ - -	- - - ٦ -	٤ ٢ ١ ١ ٥
اجمالي غير المعمة	٧٤ ٥٧ ٢٩	٦٣ ٦٠ ٢٤ ٢١ ٣٥ ٤٠	١٥ ٢٧ - ١٨ ٢٢
نباتات / عقوبات	٢٢ ٢٨ ٥٠	٥ ٩ ٥ ٦ ٤٣ ٤٣	٨٢ ٤٩ ٥٦ ٨٠ ٣٦
متنوعات صلبة	٤ ١٥ ٢١	٣٢ ٣١ ١٠ ١٩ ٢٢ ١٧	٣ ٢٤ ٤٠ ٢ ٤٢
اجمالي مخروطة	٢٦ ٣٨ ٧١	٢٧ ٤٠ ٦٦ ٧٩ ٦٥ ٦٠	٨٥ ٧٣ ٩٦ ٨٢ ٧٨
الإجمالي العام	١٠٠ ١٠٠ ١٠٠	١٠٠ ١٠٠ ١٠٠ ١٠٠ ١٠٠ ١٠٠	١٠٠ ١٠٠ ١٠٠ ١٠٠ ١٠٠

وبالطبع تؤثر نوعية القمامة على تحديد كيفية رفعها من مكان تولدها وايضا في تحديد نوعية المعدات وكذلك عدد العمال اللازمين لتجميع هذه القمامة . فعلى سبيل المثال : في الأحياء الراقية حيث المستوى المعيشى المرتفع نجد أن سيارات المكبس الخاصة بجمع القمامة وكبسها تكون أكثر فعالية في هذه الأحياء عن الأحياء الشعبية التى يكثر في قمامتها كمية الأتربة .

ومن الجداول السابقة عن نوعية القمامة نجد أن المواد الغذائية في كل الأوساط المعيشية ومهما اختلفت الظروف المناخية تمثل أكبر نسبة من المخلفات المنزلية ، وهذه البقايا الغذائية المتنوعة تعتبر الشرارة الأولى لحدوث التلوث البيولوجى . حيث انها تصبح وسطا ممتازا لجذب الحشرات والكائنات الدقيقة . ويزداد الأمر سوءا في حالة بقاء هذه النفايات الغذائية فترة طويلة في مكان تولدها وخاصة اذا كان الطقس حارا . . . فنصير هذه البقايا مرتعا لمئات الأصناف من الميكروبات والطفيليات الفتاكة . . ناهيك عن الرائحة الكريهة التى تنبعث منها مما يسبب مضايقات وإضطرابات عصبية ومحرؤى أثر جمالى في المنطقة التى توجد بها . كما أنها مع النوعيات الأخرى مثل الورق والأقمشة والمواد البلاستيكية تصبح عامل جذب لمزيد من اصناف متعددة من الحشرات والجذران والزواحف والقطط والكلاب الضالة ، مما يتسبب في سيادة وانتشار الكثير من الأمراض وعلى رأسها التيفويد والتهاب الكبد الوبائى والإسهال وأمراض العين وبعض الوبائيات الفتاكة مثل الكوليرا .

ومما هو مؤسف حقا قيام بعض السكان خاصة في الأحياء الشعبية بتربية بعض الطيور والأرانب في اقفاص منها ما يوضع داخل البلكونات ، ومنها ما يعلق بها وأحيانا تعلق في النوافذ بشئ من المهارة ، وقد توجد الأقفاص أحيانا داخل الغرف . وغالبا لا تتفق أحجام الأقفاص والمساحة التى تحتلها مع المساحة التى يشغلها السكان . . وقد يتركها البعض حرة طليقة فى أرجاء الشقة وبخاصة الأرانب .

ولاشك ان مخلفات هذه الكائنات تمثل بيئة جيدة لجذب الحشرات ونمو الكثير من الميكروبات الضارة . وقد تصاب هذه الكائنات ببعض الأمراض ويكون من السهل انتقال هذه الأمراض الى السكان مما يؤدى الى إنتشار الأوبئة . كما ان الزغب والريش والشعر الذى يتطاير من أجسام هذه الكائنات يسبب إصابة الجهاز التنفسى بأمراض متعددة ابسطها الحساسية .

السليخانات (المذابيح) وما يحدثه من تلوث :

وهذا عالم مستقل بذاته .. وإن يشعر الفرد بحجم مشكلة التلوث إلا إذا زار أحد المذابيح في إحدى البلاد النامية - وعند اقترابك من المذبح تهب عليك رائحة كريهة جدا .. وإذا تجرأت وبخلت المذبح يقع بصرك على أشياء لم ترها وإن تراها طوال حياتك ، وربما تنتم على هذه الزيارة .. وإذا كنت ممن لا يقوى على تحمل ذلك فمن الأفضل ألا تغامر وتزور تلك الأماكن خوفا من أن تصاب بالإغماء الذي قد لا تستيقظ بعده .. فهناك مخلفات كروش الحيوانات وروثها على هيئة تلال يصعب وصفها ، وبرك المياه القذرة المزوجة ببول ودم وشعر وبقايا أعضاء بعض الحيوانات ، والرائحة المنفرة التي تخيم على المكان وتسد الأنوف . وكل هذه تمثل بيئة خصبة يرتع فيها آلاف الأصناف من الميكروبات والطفيليات التي تودي بحياة البشر . وتكون الطامة الكبرى في حالة إنسداد بالوعات الصرف . وغالبا ما يحدث ذلك، وتطلق المياه القذرة الملوثة المفعمة بحشد هائل من الملوثات وتملأ عنابر المذبح والمساحات بين العنابر ، ثم تتسلل الى الشوارع ، وتتعرش حركة السيارات والمشاة .

جزار القرية : في الدول النامية :

وما يحدثه من تلوث مماثل ، وذلك بتركه مخلفات الذبيحة من دم ومحتويات كرش بجوار الدار - والنتيجة معروفة . وقد يقوم بعض الجزارين ببيع حيوانات مريضة دون أي رقابة بيطرية مما يؤدي الى إنتشار الأمراض والأوبئة .

مخلفات المزارع في القرى :

من فضلات طيور وارانب وبقايا مواد غذائية فاسدة .. وطيور وارانب نافقة . والحيوانات الميتة الملقاة في الشوارع وعلى حواف الترع وفي القنوات المائية شبه المسدودة ، تظل هذه المخلفات بؤرة تنطلق منها الروائح الكريهة المنفرة ناهيك عن كونها مركزا لجذب الحشرات والكلاب الضالة والقوارض ، كما انها تكون وسطا ممتازا لنمو الكثير من البكتيريا الضارة التي تسبب للإنسان والحيوان امراضا خطيرة .

طريقة اخراج القمامة (اساليب جمع القمامة)

ويؤثر في هذه العملية جوانب متعددة هي :-

أولاً : دور المواطن :

ويلعب المواطن بصفته المنتج الرئيسي للنفايات دوراً مهماً ومؤثراً في مدى نجاح الأسلوب أو الطريقة التي يتم بها إخراج القمامة ، وإلى أى مدى يلتزم المواطن بوضع نفاياته في متناول أجهزة البلدية المعنية بجمعها . وهل يلتزم المواطن بمواعيد محددة لإخراج النفايات وهذه المواعيد تتفق ودرجة الجمع التي يقوم بها جهاز النظافة في البلديات ، وهل يستخدم المواطن أكياس بلاستيكية لجمع قمامته ويطلق هذه الأكياس بإحكام عند إمتلائها وقبل وضعها في الحاويات العامة وهل يقوم المواطن بفرز نفاياته قبل التخلص منها . وبهذا الصدد أجرى المعهد العربي لإنماء المدن دراسة ميدانية عام ١٩٨٦م على عينة تضم ١١١ مدينة عربية وتمخضت الدراسة عن الآتي :

- أ - ان الغالبية العظمى من السكان وهم المنتجون للنفايات المنزلية التي تصل ما بين ٦٠٪ إلى ٧٠٪ من مجموع النفايات لايتقيدون بمواعيد محددة لإخراج نفاياتهم بما يتوافق ودرجة الجمع التي يقوم بها جهاز النظافة في البلديات مما يترتب عليه بقاء كمية كبيرة من النفايات وسط المساكن لفترة قد تمتد إلى يوم وليلة أو أكثر .
- ب - لوحظ عدم الإهتمام باستخدام أكياس البلاستيك في جمع النفايات وقد يرجع ذلك إلى زيادة تكلفة إستخدام هذه الأكياس التي تمثل عبئاً على كثير من الأسر خاصة في الأحياء الفقيرة من المدن ، وبالتالي فإن أقصى ما يقوم به السكان وتحت أفضل الظروف هو تفريغ أواني نفاياتهم في الحاويات المملوكة للبلدية والموضوعة في الشوارع العامة .

- ج - عملية فرز محتويات النفايات بواسطة المنتج تكاد تكون معدومة ، مما يصعب من عملية محاولة إسترداد بعض المواد القابلة لإعادة التصنيع قبل المعالجة أو التخلص النهائي .

ثانياً : الحاويات :

وتلعب الحاويات دوراً لا يستهان به في عملية جمع القمامة ، فعلى نوعية المادة المصنوعة منها ومدى سمعتها وتصميمها من حيث الحركة أو الثبات يتوقف الأسلوب الذي يتبع في نقل القمامة إلى مواقع التخلص منها . فمن حيث المادة التي تصنع منها هذه الحاويات فهي غالباً ما تكون من البلاستيك أو المعادن على إختلاف أنواعها ، فكل نوع من هذه الأنواع

تكلفته ومزاياه وعيوبه وعمره الافتراضي ، ولكن تفضيل نوع على آخر يخضع للظروف الإقتصادية والمناخية التي تختلف من بلد الى آخر .

ومن حيث سعة الحاويات وتصميمها فهناك علاقة وطيدة بين عدد سكان المدينة ومجموعة سعة الحاويات التي ينبغي توفيرها لإستيعاب نفاياتهم ، وهذه السعة الكلية يمكن تغطيتها اما من خلال عدد قليل من الحاويات ذات السعة الكبيرة أو من خلال عدد اكبر ذي سعة أقل ولكن هذا يتوقف على عدد من العوامل من بينها :-

أ - مدى ملائمة توزيع الحاويات التي تكون على أبعاد مناسبة وقريبة ما أمكن من الوحدات السكنية لتسهيل عملية إستخدامها من قبل السكان وحيث لا يكون في وجود الحاويات على مسافة بعيدة سببا في لجوء السكان الى ايجاد اماكن ونقاط أخرى يلقون فيها نفاياتهم بعيدا عن اماكن وجود الحاويات .

ب - تنظيم دورة جمع النفايات والتي ينبغي أن تكون متناسقة ومتزامنة مع موعد إمتلاء الحاويات ، ويتم تحديد هذا الموعد على ضوء دراسات ميدانية لكمية نفايات كل حي من الأحياء ، لان تأخير دورة الجمع يؤدي الى زيادة وتطفيف النفايات وتناثرها حول الحاويات مما يضيف أعباءاً جديدة تتمثل في عملية إعادة الجمع مرة أخرى ، كما أن تعاقب دورات الجمع على فترات قصيرة دون إمتلاء الحاويات يمثل فقدا للجهد وضياعا للوقت وزيادة في التكاليف .

ج- يتوقف حجم وتصميم الحاويات على وسيلة تقريفها في سيارات نقل النفايات ، فالسيارات المجهزة بروافع للتفريغ الآلي تناسبها الحاويات ذات الأحجام الكبيرة ، أما السيارات التي يتم تحميلها يدويا فتناسبها الحاويات ذات الأحجام الصغيرة والمصنوعة من مادة خفيفة الوزن كالبلستيك أو معدن رقيق حتى يسهل حملها وتقريفها . وبالنسبة لاماكن التثزّه والحدائق العامة يجب أن تزود هذه الاماكن بحاويات ذات احجام مناسبة تتفق ومساحة هذه الاماكن . كما يمكن تعليق حاويات معينة على أعمدة الإنارة في هذه الاماكن وبعض الشوارع .

أما في حالة مخلفات المباني والورش والمصانع فيجتم الأمران تكون حاوياتها من نوع خاص مغاير لنوع وحجم الحاويات المستخدمة في النفايات المنزلية .
أما عن النفايات الكيماوية والصيدلية والخطرة والسامة ، فيجب أن تخصص لها حاويات

مناسبة . محكمة الغلق . . . وينبغي نقلها كما هي الى الأماكن المعدة للتخلص منها دون اللجوء الى تفريفها في سيارات .

ثالثا : نوعية النفايات :

تتميز النفايات المنزلية عامة بزيادة المواد العضوية القابلة للتحلل والتبعيع والتعفن فإذا ما أضفنا الى هذا العامل عامل عدم العناية بجمعها وتركها لفترة طويلة بين المساكن قبل نقلها لأمكننا أن نتصور مدى الضرر البالغ الذي يلحق بصحة البيئة ويؤدى الى مرض السكان نتيجة تراكم النفايات والبعوض على أكذاس النفايات التي تتحول الى مأوى جيد للقوارض والزواحف ومرتعا خصباً لعبث الحيوانات والقطط والكلاب الضالة .

رابعا : أسلوب نقل القمامة :

تتشابه ظروف جمع القمامة في مدن الدول النامية وبصفة خاصة ذات المستوى الإقتصادي المنخفض حيث يلاحظ قيام هذه المدن غالبا بتجميع القمامة على مرحلتين :

المرحلة الأولى : من أماكن إنتاجها الى نقاط تجميع تمثل مقالب مكشوفة في بعض الأراضي الفضاء داخل الكتلة السكنية مع ما يمثله ذلك من خطورة بالغة على الصحة العامة وصحة السكان المقيمين قريبا من هذه الأماكن .

المرحلة الثانية : نقل القمامة من نقاط التجميع الى مواقع التخلص النهائي خارج المدينة لدفنها أو حرقها ، وغالبا ما يتم ذلك بواسطة وسائل نقل مكشوفة مما يعرض كافة الطرق التي تمر بها للتلوث .

يضاف الى ذلك أن عملية نقل القمامة دون كيسها يعتبر عملية غير إقتصادية ومكلفة حيث أثبتت الدراسات أن السيارة المكشوفة التي تصل حمولتها الى خمسة أطنان تقوم بنقل كمية من النفايات غير المضغوطة لايزيد وزنها عن طن ونصف الطن فقط مما يؤدي الى زيادة عدد دورات النقل .

ومما يجدر الإشارة اليه أن التخلص من القمامة في مدن المملكة العربية السعودية قد بلغ مرحلة متقدمة جدا تضعها في مصاف مدن الدول المتقدمة ويرجع ذلك الى عاملين :
أولاهما، الإعتماد على شركات القطاع الخاص كلية والثاني المتابعة النشطة والحزم الواجب.

خامسا : العمالة :

لاتزال تمثل القوى البشرية بالنسبة لعمليات جمع القمامة والتخلص منها في الدول

النامية احد العناصر الرئيسية ، نظرا لعجز الإمكانات المالية لكثير من هذه المدن عن توفير الميكنة المناسبة لهذه العمليات ، كما قد يعجز أيضا نقص هذه الإمكانات عن توظيف العدد الكافي من العمال لسد نقص الميكنة ، وإن كان يستثنى من ذلك بعض مدن النول البترولية ذات الدخل المرتفع نسبيا والتي استطاعت أن توفر عددا لا بأس به من المعدات والآليات مما هون عليها حدة مشكلة نقص القوى البشرية ، كما ساعدتها أيضا إمكاناتها المالية على إسناد العملية برمتها الى شركات أجنبية أو مقاولين محليين ، أما الغالبية العظمى من مدن النول النامية فلا تزال تعتمد اعتمادا رئيسيا على العمالة اليدوية التي تجد كثير من المدن صعوبة في توفيرها بسبب قلة الحوافز والنظرة الدونية التي ينظر بها المجتمع الى العاملين في هذا المجال . الأمر الذي أدى الى عزوف العاملين عن الإستمرار في هذا العمل ولم يشجع على اجتذاب عمالة جديدة إلي .

سادسا : الكثافة السكانية :

تتميز كثير من المدن بكثافة سكانية عالية مع زيادة معدل التزاوج خاصة بالنسبة للأحياء القديمة من هذه المدن والتي غالبا ما يتركز فيها النشاط التجارى والصناعات الثقيلية وسكن الطبقات الفقيرة والمتوسطة الحال ، وهذا بدوره يؤدي الى تراكم كميات كبيرة من النفايات المنزلية بصفة خاصة .

سابعا : التخطيط العمرانى :

تفتقر كثير من المدن خاصة القديمة منها الى التخطيط العمرانى الملائم الذى يسهل عملية جمع القمامة . فهذه المدن غالبا ما تضم العديد من الشوارع الضيقة المتعرجة وقد تكون غير ممهدة اضافة الى انعدام وجود نظام الصرف الصحى غالبا أو قدم شبكة المياه والمجارى . الأمر الذى غالبا ما يؤدي الى تسرب المياه وطقحها وبالتالي سوء حالة الشوارع والطرق والأزقة ، خاصة عند هطول الأمطار التي تملأ مياهها الشوارع ولا تجد منفذا لتصريفها وتحول الشوارع المتربة الى طبقة من الطين والوحل .

ثامنا : الوعى العام :

يرتبط الوعى العام بالنظافة والتخلص من النفايات ، وإنخفاض الوعى العام بين السكان يؤثر تأثيرا سلبيا على نظافة البيئة .

فقد يحرص الشخص غاية الحرص على نظافته الشخصية ونظافة مسكنة مواظبا على القاء النفايات خارج منزله ، بينما نجد انسانا آخر غير مبال بنظافة الطريق الذى يمر به والذى الذى يسكنه وكأن كل ما يعنيه هو ما يخصه وحده دون سواء ، وهو لا يكاد يشعر بالخطر المحيط به من كل جانب ولا يثير في نفسه أى دافع إيجابى لإزالة هذا الخطر ، وقد تقف ترجمة الإحساس بالخطر عند حد نقد الأجهزة المعنية بالنظافة العامة ومطالبتها بمزيد من الجهد دون أدنى مساهمة منه .

اهم الحشرات التى تنجذب الى القمامة واضرارها

الذباب

ينقل الذباب الكثير من الأمراض ومنه أنواع عديدة من أهمها :-

الذباب المنزلى :

ويتواجد في كل الأوساط ، ولكنه يكثر في الأماكن القذرة حيث تضع الإناث البيض على القاذورات على دفعات ٠٠ ويبلغ ما تضعه الأنثى ١٢٠ - ١٥٠ بيضة في الدفعة الواحدة . وينقل الذباب الميكروبات التى تسبب أمراض العين ومن أهمها الرمد الصديدي ٠٠ وكذلك ميكروبات امراض الجهاز الهضمي ومنها التيفود ، والوسنتاريا ، والكوليرا ٠٠

ذباب البودة اللولبية Ccrew worm fly

وهى تسبب تنويد " ظهور ديدان " بالجلد - خاصة في الحيوانات ٠٠٠ مما يؤدي الى خسارة اقتصادية كبيرة .

ذباب اللحم السوداء The black blowfly

وتضع هذه الذبابة بيضها على اللحم أو الجروح وعندما يفقس البيض تخرج اليرقات " ديدان " ويظهر اللحم أو الجرح محتويا على ديدان . وتؤثر هذه الذبابة أساسا في الماعز والأغنام والإنسان أحيانا .

ذباب شبيهة بالنحل The human botfly

ومما هو غريب عن هذه الذبابة أن الانثى تلصق بيضها بجسم البعوض أو ذبابة الاسطيل أو القراد . وعندما تقوم إحدى هذه الحشرات الأخيرة بثقب الجلد عن طريق العض ، فإن يرقات الذبابة تنطلق من البيض وتدخل جلد الفريسة من خلال الجرح .

ذبابة التumbu fly

تضع هذه الذبابة بيضها على الأرض " في التربة " وبعد أن يفقس تخرج اليرقات وتهاجم جلد العائل وتخترقه خاصة الاطراف الامامية ، وكيس الصفن المحيط بالخصية ، والردين ، وغالبا ما تهاجم هذه الذبابة ثدييات أخرى غير الانسان .
ومن الطرق الفعالة لإبادة مثل هذه الحشرات هي تعقيم ذكور الذباب وذلك باستخدام الاشعة المؤينة . . . وبذلك لا يفقس البيض الذي ستضعه الإناث .

ذباب تسي، تسي

وينقل طفيل التريپانوسوما الذي يسبب مرض النوم حيث يهاجم الطفيل خلايا المخ في الإنسان ويدمرها - وتمثل الحيوانات البرية وأهمها القتران مخازن طبيعية لهذا الطفيل مما يساعد على إنتشار المرض بين الناس .

ذباب الرمل

وينقل الطفيل المسبب لمرض الليشمانيا أو حبة بغداد أو كالا آزار ، وهو مرض جلدي خطير . وتعمل الكلاب وبعض القوارض كمخازن طبيعية تساعد على إصابة الإنسان بالليشمانيا وذبابة الرمل حشرة صغيرة يبلغ طولها 1/4 سنتيمتر لها أجنحة ومغطاة بشعر دقيق لونه أصفر فاتح أو رمادي . العينان سوداوان بارزتان . وتطير الذبابة فوق سطح الأرض مباشرة وعلى هيئة قفزات قصيرة عضتها قد تكون مؤلمة . وتتغذى الأنثى على الدم (الإنسان أو الحيوان أو الطيور) . (انظر شكل رقم (١١))
وذبابة تسي تسي وذبابة الرمل لهما توزيع جغرافي خاص .

الصراصير

وعنها الصرصور الأمريكي (الكبير) والصرصور الألماني (الصغير) والصرصور الشرقي (الأسود) وهي تعمل على نقل الميكروبات المسببة للأمراض مثل التي ينقلها الذباب المنزلي . ومن المعروف أن أنواع الصراصير خاصة الأمريكية والألماني تكثر في المطابخ التي تبقى بها نفايات الطعام مكشوفة وحول البالوعات المفتوحة والتي لايعتني بنظافتها .

البعوض

تتغذى أنثا البعوض بدم الفقاريات مثل الطيور والثدييات ومن بينها الإنسان ، ومن



ذبابة الرمل



يرقة الذبابة



الذبابة السوداء

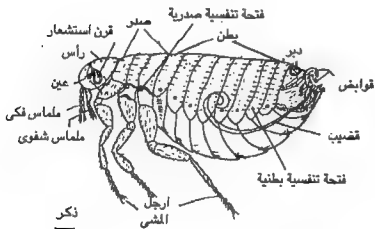


يرغوث القط - أنثى

الرؤس



يرغوث الإنسان - ذكر



الجزء الخلفى للأنثى

اليرغوث

شكل رقم (١١) بعض انواع الذباب و اليرغوث

ثم فهي تنقل اليه الكثير من الأمراض أما ذكور البعوض فأجزاء الفم فيها غير مهياة للتق
ولذا تتغذى بعصارات النباتات ولا تنقل الأمراض .

تنقل إناث البعوض الكثير من الأمراض اثناء اغتذاءها بدم الإنسان والحيوان ،
فتنتقل انثى بعوضة الانوفيليس طفيليات البلازموديوم التى تسبب مرض الملاريا - أو الحمى
المتقطعة للإنسان ، كما تنقل بعض أنواع الانوفيليس انواعا أخرى من البلازموديوم للقردة
والقوارض . وتنقل إناث الكيولكس والاييدس ، وأحيانا الانوفيليس طفيليات ملاريا الطيور ،
وتنقل إناث بعض أنواع الكيولكس ديدان الفيلاريا التى تسبب مرض الفيل للإنسان ، ومن
أهم علامات هذا المرض إنسداد الأوعية الليمفاوية فى احد الساقين أو كليهما مما يؤدي إلى
تضخمها وتعتثر الحركة.

كما تقوم انواع معينة من البعوض بنقل بعض الأمراض الفيروسية للإنسان ، فتنتقل
أنواع معينة من بعوض الأييدس فيروس الحمى الصفراء ، وتنقل أنواع أخرى من البعوض
فيروسات حمى الدنج وبعض الفيروسات المسببة لإلتهابات المخ في الإنسان والحيوان .

البواغيث

وتكثر في الأتربة . . وتعيش كطفيليات خارجية على الكلاب ، والقطط ، والفئران ،
والأرانب والإنسان . ومنها : برغوث الإنسان ، برغوث الفأر ، برغوث الكلب ، برغوث القطط ،
برغوث السنجاب ، وكلها تتغذى بدم تلك الحيوانات وتنقل اليها كثيرا من الأمراض .
والبراغيث بنية اللون ، صغيرة الحجم . . . وأرجلها الخلفية طويلة وليس لها أجنحة . وتحقن
البراغيث أثناء عضها للجسم سائلا معينا من غدها اللعابية .

وتنقل البراغيث مرضين هامين الى الإنسان هما :

(١) الطاعون :

وهو مرض تسببه نوع من البكتيريا العضوية سالبة الجرام تسمى باستيوريلا ،
ومرض الطاعون يصيب أصلا الفئران ، وحينما يتغذى برغوث الفأر بدم فأر مصاب او لحمه
فان بكتيريا الطاعون " باستيوريلا " هذه تتكاثر داخل جسمه ، وعندما يتغذى البرغوث
المصاب بدم انسان تنتقل تلك البكتيريا من خلال أجزاء فمها إلى دم الإنسان فتنتقل اليه العلوى

بهذا المرض ، كما يمكن إنتقال العدوى أيضا عن طريق براز البرغوث المصاب اذا ما تلوث به جلد إنسان مجروح . ثم تنتقل بكتيريا الطاعون بعد ذلك من إنسان الى آخر بواسطة برغوث الإنسان ويعمل برغوث السنجاب أيضا على نقل الطاعون وتبدأ أعراض الإصابة بمرض الطاعون في صورة حمى (إرتفاع في درجة الحرارة) ، وخمول شامل بالجسم ، وألم في أماكن الغدد الليمفاوية كما في المنطقة الاربعية وتحت الإبط . وفي حالة الإصابة الشديدة تكون الأعراض في صورة ألم حاد في البطن - قئ - إمساك يعقبه إسهال - وظهور طفح جلدى مميز - وقد يحدث نزيف .

ومما يجدر الإشارة اليه هنا أن مرض الطاعون من أخطر الأمراض التى عرفتها البشرية . . حيث إنه مرض وبائى مميت فى القرن الرابع عشر قتل هذا المرض ربع سكان أوروبا وفى وقتنا الحالى يشبه مرض الايدز " مرض نقص المناعة المكتسب " مرض الطاعون ، حيث إن الايدز يحصد المصابين به حصداً ، ولم يكتب لأحد أصيب به النجاة ويتم تشخيص بكتيريا الطاعون بالفحص المجهزى للدم أو بإجراء مزرعة خاصة .

ويكون العلاج والوقاية من المرض بالقضاء على الفئران ، وعزل الحالات المصابة وعلاجها على الفور بالعقاقير المناسبة " المضادات الحيوية " - كما يجب إعطاء الطعم الوقائى كوسيلة فعالة للعلاج والوقاية .

(٢) التيفوس المتوطن

وتسببه بكتيريا من نوع آخر اسمها ركتسيا تيفى ، وتتكاثر هذه البكتيريا في أمعاء البرغوث " برغوث الفأر أو القط " وتتمر مع البراز الى الخارج ويصاب بها الإنسان اذا ما تلوث جرح فيه بذلك البراز . ومن الأعراض المميزة للمرض : ظهور طفح جلدى مميز ، وإرتفاع في درجة الحرارة ، وصداخ ، وخمول شامل بالجسم وانهاك .

وتعمل أنواع عديدة من البراغيث كموائل وسيطة للودة الكلب الشريطية ، وودة الفأر الشريطية وقد تصيب الإنسان بالصدفة . كما أن برغوث الفأر الصغير وبرغوث الكتكوت الجنوبي قد يهاجما الإنسان أيضا وينتقلا اليه بعض الأمراض ولذلك لابد من مقاومة البراغيث وإبادة ولبادتها ويتم ذلك بإستخدام المبيدات اما في صورة سائلة أو على هيئة مساحيق . وإبادة أعشاش الفئران ، وتنظيف الأماكن التى تنام فيها القطط أو الكلاب وكذلك الأرانب . أو

التخلص من هذه الحيوانات اذا كانت مصابة - ويرجع ذلك الى أن يرقات البراغيث تعيش على افرازات تلك الحيوانات ، والدم المجفف ويقايا أخرى في التربة . ويجب إتباع الاحتياطات اللازمة أثناء القيام بعملية المقاومة .

القراد

عبارة عن طفيليات خارجية تتبع العنكبويات ، تقتذى بدم الفقاريات كالبرمائيات والزواحف والطيور والثدييات مثل الكلاب والقطط وكافة أنواع الماشية وايضا الإنسان ، وتعمل في كثير من الأحيان كناقل للأمراض . ويوجد نوعان من القراد هما :-

- القراد اللين

- القراد الجامد

وكلاهما يتعلق بالمائل ويمتص دمه .

ويعمل القراد كناقل هام لكثير من الأمراض التي تصيب الإنسان والحيوانات المستأنسة . وكثير من الطفيليات من الأوليات والبكتيريا والفيروسات مهية للعيش والتكاثر في أنسجة القراد .

وبعض أنواع القراد اللين ينقل ميكروب الحمى الراجعة للإنسان ، وكثير من أنواع القراد الجامد ينقل ميكروب الحمى البقعية ، وفيروس الحمى الشوكية الذي يصيب الجهاز العصبي للإنسان والحيوان وتحدث عضة القراد تهتكاً والتهاباً في أنسجة المائل ، كما يحدث الافراز اللعابي للقراد شللاً للمائل في بعض الأحيان . وعندما تلتصق انثى القراد بالجسم فإنها تفرس خرطومها في الجلد ، وتبدأ في إمتصاص دم المائل ، وعندئذ يقاسى المائل " وقد يكون الانسان " من ارتفاع في درجة الحرارة ، ورعشة ، وصداع ، وألم في البطن ، وقئ ، ويطلق على هذه الحالة بحمى عضة القراد .

أما بالنسبة لشلل القراد فإنه يحدث عادة في الأطفال ، وقد يكون مميتاً اذا لم ينزع القراد بسرعة عن جلد المريض . ويحدث الشلل بعد ستة أيام من التصادق القراد بالجسم ، وعادة يكون الإلتصاق في منطقة الرقبة وخلف الرأس والأذن ، ولامانع من وجوده في اماكن أخرى من الجسم .

وتوجد حمى القراد أيضا في الحيوانات مثل الأغنام والقطط والكلاب . ويبدأ الشلل في الحيوانات عادة في الأطراف الخلفية .

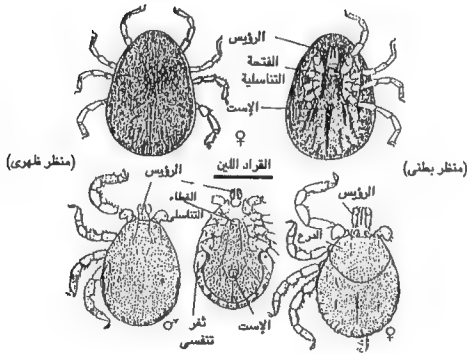
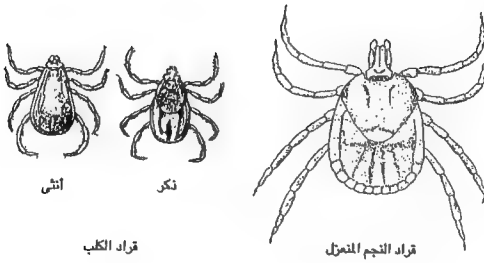
ويرجع السبب في حدوث الشلل الى إفرازات سامة ينتجها القراد ٠٠٠ وتتلف هذه السموم الأعصاب الطرفية ، ونهايات الأعصاب المتصلة بالعضلات مؤدية الى شللها وتوقفها في الحركة . انظر الشكل رقم (١٢)

الحلم

وتشبه القراد في شكلها العام الا انها صغيرة الحجم جدا . وتعيش معيشة حرة في التربة والماء وكطفيليات خارجية على الإنسان وبعض الحيوانات والنباتات ، او كطفيليات داخلية في القصباء الهوائية والرئات وثقوب الوجه والجلد في الإنسان وبعض الحيوانات . وحلم النباتات يؤثر تأثيرا ضارا على المحاصيل الزراعية الإقتصادية ويتغذى الحلم الذى يتطفل خارجيا على الحيوانات بإفرازات الجلد وريش الطيور . وقد يهاجم سطح الأنسجة ويكون جحورا في الجلد يعيش فيها ويضع فيها بيضة مثل حلم الجرب . ويكون بعض الحلم مستعمرات في الجلد حيث يفتدى بحويصلات الشعر وإفراز الغدد الدهنية . وبعض الحلم يمتص الدم وبذا ينقل بعض الأمراض . وكثير من أنواع الحلم يعيش كطفيل داخلى في الأعضاء التنفسية للحشرات والحيوانات والإنسان . انظر الشكل رقم (١٣) ومن أهم الأمراض التى يسببها الحلم للإنسان مرض الجرب ، ويتميز الجرب بالميل الشديد لحك أماكن معينة خاصة التى تقطن فيها اناث الحلم وصغارها - ومن هذه الأماكن : الزوايا بين الاصابع ، وثنيات الكوع والرسغ وأسفل الإبط ، وحلمات الثدي والمنطقة حول السرة ، والجزء الأسفل من البطن ، والمنطقة التناسلية ، والردفين . والحلم المسبب لهذا المرض يتضح في الشكل التالى ، وتبلغ أنثى الحلم من ٢٠٠ - ٤٥٠ ميكرون (الميكرون = ١/١٠٠٠ من المليمتر) في الطول .

جرب الحيوانات :

كثيرا ما تصاب الحيوانات بالجرب ٠٠٠ ويرجع ذلك الى انواع من الحلم ٠٠٠ وعند احتكاك الإنسان بالحيوانات المصابة فإن العدوى تنتقل اليه . ومن تلك الحيوانات : الكلاب ، القطط ، الجمال ، الخيول ، الدواجن ، الطيور ، والماشية . وغالبا ما يظهر الجرب في الحيوانات بصورة جلية على سطح الاذن وداخلها .



القراد الجامد

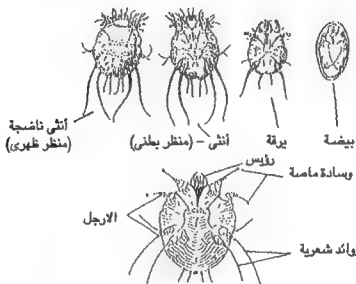
شكل رقم (١٢) أنواع مختلفة من القراد



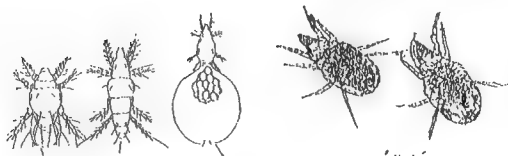
حُم القار الشوكي



حُم القار العادي



حُم جرب الانسان



نكر

أنثى

أنثى محملة بالبيض

حُم الجبن

حُم القش

شكل رقم (١٣) أنواع مختلفة من الحُم

كما توجد انواع عديدة من الحلم منها :

حلم الطيور : حيث يتطفل على الطيور .

حلم الجينة : وينمو على الجينة ، وجوز الهند ، وب جوز الهند المجفف ، ومنتجات البقالة الجافة ، وبالطبع فإنه يلوث تلك المواد الغذائية وتصبح غير صالحة للاستخدام الآدمي .
حلم الفأر : وهو نوع من الحلم يمتص الدماء ويسبب أمراضا للإنسان مثل مرض التيفوس المتوطن ... إذ أن هذا النوع من الحلم يحمل ميكروب ريكتسيا تيفي المسبب لهذا المرض .

حلم الفأر الصغير : يسبب نوعا من الحمى الحادة المصحوبة بطفح جلدى معين ، وورشة ، وعرق ، وصداع ، وآلم في الظهر - ومشاكل أخرى . ويحمل هذا النوع من الحلم البكتيريا المسببة للمرض وهي ريكتسيا أكاري .

حلم القش : ويعيش هذا الحلم على القش وفي الحبوب النباتية - ويهاجم جلد الإنسان خاصة من يحتكون بقش النباتات والحبوب مثال ذلك القانمين بحصد القمح والشعير والشوفان والنباتات الأخرى .. وكذلك عمال المطاحن والتبازين . ويسبب هذا الحلم نوعا من الارتيكاريا التي تصيب الجلد . " انظر صور انواع الحلم المختلفة "

اهم الحيوانات التي تنجذب الى القمامة واضرارها :

الكلاب :

يمكن ان تنقل امراضا مختلفة للإنسان كالديدان وامراضا طفيلية غير قابلة للعلاج ، وامراضا جلدية كالجرب والقطريات . وقد اشير سابقا الى تلك الأمراض .
عضة الكلب يمكن ان تكون سببا لمرض التيتانوس (الكزاز) أو مرض داء الكلب ، حيث إن لعاب الكلب يحتوى على الميكروبات المسببة لهذين المرضين .
ومرض الكلب أو السعار مرض فيروسي يصيب الكلاب أساسا .. وكذلك الثعالب ...
وقد يصيب الإنسان . ويحتوى لعاب الكلاب أو الثعالب المصابة على فيروسات هذا المرض وعندما يعض الكلب إنسانا ، تنتقل فيروسات المرض عبر الجرح الى الدم . وتتكاثر الفيروسات داخل الجسم ، ثم تنتقل الى الجهاز العصبي ، وتظهر اعراض المرض على الشخص المصاب على شكل بكاء وعويل من شدة الآلم .

يوجد هذا المرض في الأماكن التي تكثر فيها الكلاب الضالة . وإذا ما عض كلب إنسان وجب فحص الكلب لمعرفة ما إذا كان مصابا بمرض الكلب أو السعار أم لا . وفي حالة وجود المرض في الحيوان ، يعطى الشخص الذى عضه الكلب اللقاح الوقائي من هذا المرض .

القطط :

يمكن ان تنقل الأمراض كالكلاب وأضافة الى ذلك تنقل مرض فيروسى اسمه (حمى خريشة القطه) .

الفئران :

يمكن ان تنقل امراض التهابات الدماغ ، والطاعون ، وبثوليئها مجارى المياه والأنهار يمكن ان تسبب نوعا من التهابات الكبد ، والإصابة بمرض ويلز .

الخنزير :

الذى يتغذى على القمامة والقنورات ، يعتبر بؤرة لكثير من الميكروبات والطفيليات التى تفك بمن يتعامل معه سواء من يقوم بتربيته أو من يأكل لحمه . . ناهيك عن كونه مخزنا لكثير من الفيروسات التى تسبب امراضا لا علاج لها كما اثبتت الدراسات الحديثة .

ثالثا : تلوث التربة بالمواد الصلبة : مصادرة واضرارها

يقصد بالمواد الصلبة عامة تلك المواد المقاومة للتحلل أو تتحلل ببطء شديد مثل : اجزاء هياكل السيارات وإطاراتها المستعملة واجزاء بعض الأجهزة الكهربائية النافثة مثل الثلاجات والبطاريات والدفائيات وبعض ادوات المطبخ . . وفوارغ المشروبات والسوائل والزيت المتنوعة من صفيح . . المونيوم . . . زجاج . . بلاستيك ، ومخلفات عمليات الهدم والبناء من قطع خشبية واجزاء معدنية وكتل خرسانية وعمليات حفر الطرق وأتربة الشارع ، ومخلفات المتاجر والمصانع .

ويقصد بالمخلفات الصلبة للمصانع هنا تلك التى تنتج من المصانع ولا يمكن الإستفادة منها بالوسائل المتاحة حاليا ، فقد يتطلب الأمر وسائل تقنية غير متوفرة أو يحتاج ذلك الى تكاليف باهظة لإمكان الإستفادة منها .

ومن المشاكل التى يواجهها المهتمون بالبيئة هي ازدياد احجام المخلفات الصناعية وقلة مساحة الاراضى المخصصة كمواقع للتخلص من هذه المخلفات . وتعانى كثير من النول الصناعية مشكلة تراكم النواتج الصلبة فيما يعرف بالمقالب المكشوفة . ويحتاج الأمر للتخلص

من هذه النفايات الصلبة أوعية متنوعة .. منها الكبير ومنها الصغير .. منها ما هو من الخيش ومنها ما هو من القماش أو البلاستيك أو الكرتون أو الزجاج أو الخشب أو المعادن .. كما تحتاج هذه النفايات الى ابواب خاصة لتعبئتها وعمال يقومون بهذه المهام .. وكل هذا يمثل نفايات إضافية علاوة على تكلفة هذه الفارغ والألوات واجور العمال .

كثرة مقابر السيارات في الدول الغنية .. فمثلا في دول النفط ترى هذه الظاهرة جلية .. اذ انه في هذه البلاد تكثر الحوادث نتيجة السرعة الجنونية في الطرقات .. وسوء معاملة بعض الأفراد للسيارات .. وترك بعض اولياء الأمور اولادهم الصغار يقبلون السيارات من تدريب كاف أو رخصة قيادة .. مما يزيد من نسبة الحوادث .. وبذلك يزداد عدد السيارات التالفة مع مرور الوقت . ومصير هذه السيارات هو المقبرة أو ما يسمونه "بالتشليخ" اما في الدول الأوربية فغالبا ما تكون السيارات التالفة بسبب الصدأ أو ما نسميه "بالبرومة" أو الحوادث نتيجة سوء الاحوال الجوية مثل الضباب الكثيف ، وهطول الأمطار وتساقط الثلوج بغزارة .

وفي عام ١٩٦٤ بلغ عدد السيارات الملقاة في الولايات المتحدة وكندا حوالي ٦ ملايين سياره .. فكيف الوضع الآن ونحن في أوائل التسعينات ؟ ولو اجريت احصائية عن عدد السيارات التي تتلف سنويا في دول النفط لكان الرقم مذهلا وذلك بالنسبة للعدد السكاني البسيط لهذه الدول .

وتسبب مقابر السيارات كثيرا من المضايقات لكل ما يجاورها ، كما تؤثر على المظهر الجمالي لاي مكان ، كما انها تصبح ملاذا لكثير من الحشرات الأرضية والزواحف والقوارض .

وفي عام ١٩٧٠ امكن إحصاء عدد الاطارات المستهلكة الملقاة من اصحاب السيارات على طول الطرق البرية في امريكا وبلغ الرقم ١٣٠ مليون إطار مستهلك وكان عدد السيارات انذاك ١١١ مليون سيارة تقريبا - فكيف الحال الآن بعد ان قفز عدد السيارات الى ١٦٦ر١٩١ر٣٩٥ مائة وست وسبعين مليوناً ومائة وواحد وتسعين ألفاً وثلاثمائة وخمسة وتسعين سيارة في امريكا طبقا لاحصائية عام ١٩٨٧ ؟ لاشك أن الرقم قد أصبح فلكيا .

كما تشمل المخلفات الصلبة الصناعية مخلفات تكرير البترول خاصة الحمأة الزيتية ، تلك المادة التي ترسب على قيعان وجدران مستودعات النفط ، كما قد ترسب داخل بعض

الأجهزة التي تستخدم في عمليات التكرير . وعند تنظيف تلك المستودعات لإعادة تعبئتها وتنظيف أجهزة التكرير تنتج كميات ضخمة من الحماة . . وتتفاوت هذه الكميات من قطر الى قطر . . وبطريقة ما تجد هذه الحماة طريقها الى البيئة الأرضية المحيطة بالإنسان ، وقد تلقى أحيانا في المياه مؤدية الى تلوثها . وتقدر كمية الفضلات الصلبة التي تنتجها مصفاة بترولية بطاقة إنتاجية قدرها ٢٠٠ ألف برميل يوميا بحوالى ٤ - ٧ أطنان من المواد الصلبة يوميا . وفي عام ١٩٨٠ قدر متوسط الفضلات الصلبة في الولايات المتحدة الأمريكية بحوالى ٨٠ رطلا لكل شخص يوميا . وتشمل هذه الفضلات المخلفات المنزلية والصناعية ومخلفات الهدم والبناء والشوارع والطرق .

وحيث إن هذه المخلفات الصلبة تمكث في أماكنها لفترات زمنية طويلة وسرعة التخلص منها (اختفاها من البيئة) لا تساير سرعة دخولها إليها . فإنها تتفاقم وتهدد بيئة الإنسان الأرضية . وبمرور الوقت يتراكم بعضها على الأرصفة . . امام المنازل وحولها . . في الشوارع في الحارات . . وقد تمتد الى المساحات الخضراء " وكم من حديقة عامة تحوات الى خرابة ومقالب قمامة نتيجة لذلك ومساحات من التربة الزراعية لتتلفها . علاوة على انها تقلل من القيمة الجمالية لأى مكان تتراكم فيه ، وتصبح مصدرا منفرا لكل من يقع بصره عليها . ومما يجدر الإشارة اليه هنا هو انه مع التوسع العمرانى تصبح مقالب القمامة القانونية التي كانت نائية عن الكتلة السكنية قريبة جدا . . وإذك تلجأ الجهات المختصة بردم تلك المقالب واستصلاحها . . ويسارع البعض بإقامة مباني عليها . وهذا امر خطير للغاية . . حيث انه بعد فترة زمنية طالت أو قصرت سرعان ما تظهر عيوب في تلك المباني من تصدعات ونحوه ، وقد ينهار المبنى على من فيه ، والسبب هو ان هناك مركبات وغازات معينة تنتج عن تحلل مواد القمامة المندثرة في باطن الأرض وتريد تلك الغازات ان تخرج الى الفراغ وعند خروجها تعمل على حدوث خلل في طبقات التربة وهذا بدوره ينعكس على المبنى المقام من تصدع وخلافه .

وكم سمعنا عن سقوط عمارات ضخمة في انحاء متفرقة في بعض المدن . وقد يقول البعض ان السبب هو غش مواد البناء ولكن مع افتراض ان القائمين بعملية التشييد نواضعير يقط ولا يلجأون الى الغش ، ولذلك فان سبب الإنهيار يرجع اساسا الى نوعية التربة . لذلك يجب ان تكون هذه النقطة محل عناية من المسؤولين خاصة القائمين بعمليات التخطيط وبناء

المجتمعات الجديدة .. فيجب ان لا يكون المكان الذى سيقام عليه البناء قد سبق إستخدامه كمقلب للقمامة ، كما يجب ان تكون هناك خرائط واضحة في البلديات ومجالس المدن تعطى معلومات كافية عن أية قطعة ارض سيتم عليها البناء . بالإضافة الى الدراسات الوافية من الناحية الجيولوجية للتعرف على طبيعة هذه الأرض ومدى صلاحيتها لإقامة مبان عليها خاصة الأبراج العالية . ومن الأفضل ان تستغل المساحات المستصلحة عن مقالب القمامة القديمة في إقامة متنزهات عامة للجمهور بعد زرعها بالنجيل وبعض الأشجار مما يساعد في مقاومة تلوث الهواء .

كما ان هناك اضرارا غير مباشرة تنجم عن اكوام القمامة المتراكمة في العراء ، ولكن تظهر هذه الاضرار تتطلب وقتا طويلا .. ولكن يجب ان لا يستهان بها .. فعند وصول نسبة من المياه كالأمطار مثلا الى تلك القمامة ستعمل على تحليل معظم مكوناتها وتترسب نواتج التحلل بعد ذلك لتلوث التربة وقد تصل الى مستوى اعظم وتلوث المياه الجوفية .

وسائل نقل القمامة

يتم نقل القمامة بالوسائل الآتية :

١ - العربات التي تجرها الدواب :

وسعة هذه العربات محدودة وتبلغ ١٨ - ٢١ متر مكعب ... وكانت هذه الوسيلة تستعمل في الماضي على نطاق واسع ... الا أنها الآن قد قلت ... وأصبحت شبه قاصرة على الأحياء الفقيرة ... وبهذه الطريقة يتم جمع القمامة من الوحدات السكنية في حاويات أغلبها من سعف النخيل يحملها العامل المختص وعند امتلائها بالقمامة يفرغها في العربة التي تجرها الدواب ثم الى مواقع التخلص النهائي . ولهذه الطريقة أثارا سلبية عديدة منها :-

- * بطء الحركة مما يؤثر على إنسيابية المرور .
- * إنتشار مخلفات الحيوانات الجارة للعربات في الشوارع وما يصحبه من تلوث خاصة وانه كثيرا ما تكون هذه الحيوانات بحالة سيئة مما يزيد الطين بلة .
- * بالطبع تكون هذه العربات مكشوفة مما يؤدي الى إنتشار الذباب والحشرات بالإضافة الى إنبعاث الروائح الكريهة وتناثر القمامة اثناء تحرك هذه العربات .

- * استخدام هذه الوسيلة خاصة في الأحياء الراقية يسرّ إلى المظهر الحضارى للمدينة .
- * إهتمام عمال جامعى القمامة بالوحدات السكنية ذات المستوى المعيشى المرتفع ، وأعمال الوحدات ذات المستوى المتواضع والموجودة في نفس الشارع وربما بجوار الوحدات السابقة ... نظرا لما تحتويه نفايات المستوى المرتفع من مخلفات تشكل منفعة إقتصادية لهم .

٢ - الجراوات :

وهذه الجرارات من نوع خاص تتميز بصغر حجمها مما ييسر دخولها في الأزقة والشوارع الضيقة ... هذا بالإضافة إلى أن سعتها اللترية صغيرة مما يجعلها غير مكلفة من حيث إستهلاك الوقود ... ويزود كل جرار بحلوية " مقطورة " ذات سعة معقولة . وتعتبر هذه الوسيلة مناسبة للنقل المرحلى ، ولكن من عيوبها أن الحاويات تكون مكشوفة مما يؤدى إلى بعض المضايقات والأضرار .

٣ - السيارات الميكانيكية المكشوفة :

وهى عبارة عن شاحنات مكشوفة بسعات بين ٣ - ٥ متر مكعب . وتستخدم هذه الوسيلة غالبا في نقل مخلفات الطرق أو للنقل المرحلى من الشوارع الضيقة إلى مقالب فرعية تمهيدا لنقل القمامة إلى موقع التخلص النهائي . ومن عيوب هذه السيارات أنها مكشوفة ... ويصعب تحميلها لإرتفاع جوانبها مما يستلزم جهدا يدويا كبيرا ... كما أن الكثافة المنخفضة للقمامة تجعل طاقة النقل الفعلية لهذه السيارات منخفضة مما يؤثر على إقتصاديات تشغيلها خاصة وإذا إستلزم الأمر نقل القمامة إلى مواقع تخلص بعيدة نسبيا . لذلك فإن هذا النوع من السيارات يصلح فقط لنقل مخلفات الهدم والبناء والحيوانات النافقة وكذلك قطع القمامة الكبيرة كالثلاجات والفسلات والأسرة ... وغيرها .

٤ - السيارات الميكانيكية المغلقة :

وفى هذه الحالة يتم تحميل السيارة من أبواب جانبية أو خلفية . والعيب الرئيسى لهذه السيارات هو طاقة النقل البسيطة لها مما يقلل من فرص إستخدامها بدرجة كبيرة .

٥ - سيارات الكبس (السيارات الكابسة) :

ومنها ما يعمل بنظام الكبس الهيدروليكي أو الميكانيكي ، وهذه السيارات ذات طاقة

نقل عالية ويقوم بكبس قطع القمامة قليلة الكثافة كالعلب الفارغة والصناديق الورقية والخشبية... وبالطبع الفضلات المنزلية الأخرى . والأنواع الكبيرة من هذه السيارات يبلغ حجمها ٢٠ متر مكعب . فإذا كانت نسبة كبس النفايات مثلا هي واحد طن نفاية الى ٢ متر حجم - بمعنى أن الكثافة تصل الى حوالي $\frac{1}{2}$ طن للمتر الواحد المكعب ، فإن طاقة النقل الكلية تصل الى ١٠ طن ... ويلاحظ الفارق بين طاقة هذه الشاحنات وبين السيارات المكشوفة أو المغطاة السابقة التي لا تتعدى طاقتها حوالي ٢ طن . ويمكن القول بأن السيارة الكابسة الواحدة قد تحمل محل ثلاث أو أربع أو خمس سيارات مكشوفة ، وقد لا تحتاج للذهاب الى أماكن التخلص من النفايات إلا مرات محدودة ... وقد تكون مرة واحدة في اليوم خاصة إذا كان مكان التخلص بعيدا عن أماكن تواجد القمامة . كما أن إستعمال السيارات الكابسة يساعد على أن تصل القمامة الى حيث يتم التخلص منها مكبوسة " خاصة إذا كانت طريقة التخلص النهائي هي الدفن الصحي " وبالتالي تحتاج الى مساحة أقل وإلى جهد أقل لكبسها ودفنها .

ومن مميزات سيارات المكبس أنها مزودة بوحدة هيدروليكية لتحميل الحاويات ذات السعات المختلفة أليا اما بالتحميل الجانبي أو الخلفي - كما أن هناك أنواعا منها يمكن تحميلها بتفريغ حمولة سيارات صغيرة داخلها مباشرة . ويعتبر هذا النوع الأخير ملائما للشوارع الضيقة التي يصعب دخول الشاحنات فيها .

٦ - عمليات الكبس :

وذلك للتخلص من أتربة الشوارع وبقايا القمامة المتناثرة ، ويوجد نوعان من الكبس هما :-

الكبس اليدوي :

ويقوم به عمال نظافة الشوارع والمتنزعات والحدائق العامة التابعين لبلدية المدينة . ويتم ذلك بإستخدام المكانس الخاصة ... وأحيانا الفرش... والمشاط ... وهذا لا يمنع من إستعمال الأيدي في التقاط النفايات المتناثرة . وحتى تتم عملية النظافة بصورة جيدة يجب أن يزود كل عامل " كناس " بعربة يد بعجلة أو عجلتين ومزودة بوعاء " برميل " أو " برميلين " من

البلاستيك القوي أو المعدن المجلفن حتى لا يصدأ ، وذلك لتجميع النفايات وحملها لأقرب نقطة تجمع .

وتتم عملية الكنس اليدوي في الشوارع والأزقة الضيقة التي يصعب وصول سيارات الكنس الألى إليها .

الكنس الآلى :

وتقوم به الكانسات الميكانيكية ، وهى نوع خاص من السيارات مزودة بأجهزة شفط قوية ، ويتم الكنس الآلى في الشوارع الرئيسية المتسعة والساحات العامة والميادين ، ويفضل أن تعمل هذه الكانسات في المساء حتى لا تعرقل حركة المرور .

أساليب التخلص من القمامة

أولاً : الأساليب التقليدية : وتشمل الآتى :-

- (١) القاء القمامة في مصب أو مقلب مكشوف .
- (٢) الدفن .
- (٣) الحرق .
- (٤) الحرق ثم الدفن .
- (٥) ردم الأماكن المنخفضة .

مخاطر التخلص من النفايات بالأساليب التقليدية :

- ١ - تلوث البيئة الطبيعية بكل مكوناتها .
- ٢ - الإضرار بصحة الإنسان وإذاء حواسه .
- ٣ - عدم الاستفادة الاقتصادية من محتويات النفايات .
- ٤ - فساد النوق الجمالى العام في موقع التخلص .
- ٥ - تسرب عصارات النفايات بعد تحللها الى التربة أسفل المصب وبالتالي نفاذها الى المياه الجوفية ، مما يسبب تلوثها ، لذلك فانه ينبغي قبل تحديد موقع المصب القيام بأبحاث جيولوجية على المكان المختار لتحديد الطبقات الجيولوجية للموقع بما يضمن عدم تسرب عصارات النفايات للمياه الجوفية ، كما ينبغي إتخاذ الإجراءات اللازمة لتصريف المياه المخترنة في قاع المصب بأسلوب علمى سليم .

- ٦ - إنتشار الروائح الكريهة المنبعثة عن تكدس النفايات في المواقع نظرا لما تحتويه هذه النفايات من مواد قابلة للتحلل والتعفن مثل النفايات المنزلية ونفايات مخلفات الحيوانات ونفايات المسالخ أحيانا ، وتحمل الرياح هذه الروائح الكريهة الى سكان المنطقة ولهذا ينبغي العناية بإختيار الموقع وذلك بأن يكون بعيدا بمسافة كافية عن الكتلة السكنية . . . وأن يكون معاكسا للرياح بقدر مستطاع .
- ٧ - تمثل النفايات المنزلية ونفايات المزارع ومخلفات الحيوانات عامل جذب للحيوانات مثل الكلاب والقطط وكذلك الفئران والحشرات .
- ٨ - ان تراكم النفايات في العراء يعد مزرعة خصبة لتوالد الجراثيم والميكروبات التي تعد مصدرا للعديد من الأمراض والأوبئة .
- ٩ - ان القاء النفايات ذات الأحجام مثل الأجهزة والأدوات المنزلية والاثاث والسيارات النافثة في العراء يخلق ملوئ مناسب للحيوانات الضالة وعامل تشويه للمنظر الجمالى العام المحيط بالمدينة .
- ١٠ - ان تراكم النفايات العضوية يولد الحرارة التي تؤدي الى كثرة إشتعال الحرائق الذاتية.
- ١١ - تطاير النفايات الخفيفة مثل الأوراق والكرتون والأقمشة وأوراق الشجر الجافة وعلب الألونيم الفارغة مع هبوب الرياح الشديدة على المصب مما يلوث المكان وقد تكون هذه الرياح شديدة فتدفع هذه النفايات الى مشارف المدينة مرة أخرى .
- ولذلك فان المواصفات الفنية للمصايب توجب تسويرها بسياج من الشبك الصلب ذى فتحات مناسبة في الإتساع ، وقد يستلزم الأمر كذلك تسوير موقع المصب عن طريق التشجير لتحسين المنظر الطبيعي العام للمنطقة .
- ١٢ - ان حرق النفايات بكميات هائلة بما تحتويه من إطارات السيارات ومنتجات المطاط والبلاستيك وغيرها يلوث الهواء .
- ١٣ - ان عملية حرق النفايات تؤدي الى إرتفاع درجة حرارة الأرض والمنطقة المحيطة مما يجعل الفئران والزواحف مثل الثعابين . . . والحشرات وتفرغ وتخرج زاحفة نحو المساكن .
- ١٤ - التخلص من النفايات السائلة وشبه السائلة والتي يتكون أغلبها من مخلفات الصناعات الكيماوية التي تتكون من مواد حامضية ومواد هيدروكربونية ، يتسبب قائها على

الأرض اليابسة في حرق شديد للتربة مما يفقدها القدرة على الإنبات ... لأنه بإتباع الموصفات الفنية للمصببات يتبع إمكانية الإنتفاع بالموقع مستقبلا كمسطحات خضراء وساحات وملعب رياضية وأماكن للتنزه بعد زراعتها .
كما أن القاء مخلفات الزيوت على الأرض اليابسة يقضى على التربة تماما حيث إن هذه الزيوت تؤدي الى تماسك حبيبات التربة وتسد مسامها بما لايسمح بنفاذ الأوكسيجين اليها .

ثانيا : الأساليب الحديثة للتخلص من القمامة :

ومن الأساليب ما يتم به معالجة النفايات معالجة سليمة لا تؤدي الى تلوث البيئة ولا تضر بصحة الإنسان ، ومن هذه الأساليب مايلي :

1 - التخلص من القمامة من طريق المصاب (المقالب) :

يعتبر التخلص من القمامة عن طريق المصاب أو المقالب المحفوظة والتي يطلق عليها مصطلح الدفن - الطمر - الصحي من أكثر الطرق إستخداما في العالم وتتخذ هذه المصاب المحفوظة ثلاثة أشكال رئيسية هي :-

1 - المصب التقليدي :

وهو عبارة عن مساحة من الأرض على هيئتها الطبيعية ... مستوية أو منخفضة ... تلقى فيها القمامة على حالتها بدون سحق ، ثم تغطى بطبقة من التربة وفق برنامج محدد وتخطيط خاص .

ويجب عند إختيار موقع المصب أن تتوافر فيه الشروط الآتية :

- أن يكون الموقع المختار على مسافة مناسبة بالنسبة للمنطقة السكنية مع ضرورة الأخذ في الإعتبار إتجاه النمو العمراني وسرعته لضمان عدم وصول العمران الى الموقع قبل إنتهاء العمر الزمني المحدد لإستغلاله .
- أن تكون أرض المصب من الأراضي البور التي تدنى مردودها الإقتصادي الى أقل قدر ممكن ، أو أن تكون من المواقع المنحدرة أو المنخفضة التي يوصى التخطيط العمراني بردمه ، أو أن تكون الأرض من مناطق المحاجر التي انتهت مدة إستخدامها أو في مناطق المناجم المنهارة .

- * أن تثبت الدراسات الجيولوجية صلاحية الموقع من حيث تحديد مكانه بالنسبة للمياه الجوفية ، وتقييم درجة تسرب المياه الى الأرض .
 - * توفر كمية الأثرية اللازمة لتغطية طبقات النفايات .
 - * مراعاة مناسبة مساحة أرض الموقع المخصصة للمصب ، ويجب أن يؤخذ في الاعتبار أن المتر المربع يستوعب سنويا ما بين ٤ر - ٧ر . طنا من النفايات .
 - ولإعداد المصب التقليدي للإستخدام ينبغي إتخاذ بعض التدابير الضرورية حتى يكون الموقع صالحا للعمل ، ومن هذه التدابير ما يلي :-
 - * تمهيد طريق خاص لسير القلابات والشاحنات في اتجاه المصب لا يقل عرضه عن ستة أمتار ، ويجب أن يكون هذا الطريق بعيدا عن الطريق العام لحركة المرور بمسافة لا تقل عن ١٢ مترا .
 - * تخطيط عدة طرق داخل الموقع تمكن السيارات من الوصول الى كل مكان في الموقع لإلقاء النفايات .
 - * إقامة سور حول الموقع لا يقل إرتفاعه عن مترين لتجنب نثار النفايات خارج الموقع ولحجب المكان عن الأنظار فضلا عن إمكانية مراقبة الدخول اليه والخروج منه .
 - * تزويد الموقع بالكهرباء لإضاءة المدخل والطرق الداخلية ليتيسر العمل أثناء الليل .
 - * تزويد الموقع ببعض المرافق الضرورية مثل غرف الحراسة والحمامات اللازمة لإستخدام العمال بالإضافة الى مستودع للمعدات والأدوات ووحدة صغيرة للإصلاحات البسيطة للكليات .
 - * وضع اللوحات الإرشادية الكافية لتحديد خط سير الشاحنات والقلابات داخل الموقع والأوقات المسموح فيها بإستقبال النفايات ، وأنواع النفايات المقبولة والنفايات الممنوعة وكافة الإرشادات الأخرى الضرورية .
 - * يفضل أن يكون هناك جسر لوزن الشاحنات التي تدخل الى الموقع للوقوف على كمية النفايات التي يسمح الموقع بإستقبالها طبقا للبرنامج المخطط .
- ويكون اسلوب العمل في المصب التقليدي كالآتي :

تتم عملية رمي النفايات على الأرض بطبقات خفيفة تقوم الآليات المختصة ببسطها وتوزيعها بالتساوى على سطح الموقع وكما وتغطيتها بالأثرية ، وبما أن الجزء الأكبر من

لنفائات التي تلقى في المصب تتكون معظمها من بقايا الطعام والمخلفات النباتية والحيوانية ولذلك فإنها تكون قابلة للتغيرات البيولوجية والتخمر نتيجة كثير من العوامل التي تؤدي إلى تملؤها مثل نسبة الرطوبة وحجم ونوعية العناصر الداخلة في تركيبها ومدى تجانسها ، وهذا التخمر يبدأ بمجرد إلقاء النفائات في المصب بسبب وجود الجراثيم والميكروبات ، وينتج عن هذا التخمر بعض الغازات كما ترتفع درجة حرارة النفائات إلى ما بين ٦٠ - ٦٥ درجة مئوية أو أكثر بعد أربع أو خمسة أسابيع من القاء النفائات في المصب ، ثم تأخذ في الانخفاض التدريجي حتى تصل إلى درجة حرارة الأرض بعد حوالي ستة شهور مما يعني أنه لا يمكن عمل أكثر من طبقتين في السنة يتراوح سمك كل طبقة ما بين ٢ - ٢ ١/٢ م .

٢ - المصب المرصوص (طريقة الخنادق) :

وكما هو الحال في المصب التقليدي ، يجب أن تتوفر نفس الشروط المشار إليها سابقا في الموقع الذي سيقام فيه المصب المرصوص مع التركيز بصفة خاصة على الدراسات الهيدروجيولوجية والجيولوجية للموقع والأماكن المجاورة لتحديد الإجراءات الواجب إتخاذها لضمان حماية المياه الجوفية والمياه الجارية من التلوث بسبب السوائل التي سوف تتسرب من المصب وللمحد من إنتقال غازات التملل إلى الأراضي المجاورة .

وفي المصب المرصوص يستوعب المتر المكعب ما بين ٥ - ٦ طنا من النفائات . ولإعداد المصب المرصوص للإستخدام يتم حفر خندق في أرض مرتفعة أو منخفضة، ويحتفظ بالأتربة الناتجة عن عملية الحفر على حواف ثلاثة أضلاع منه ويبقى الضلع الرابع الذي يراعى فيه أن يكون منحدرًا ليسمح للقلايات المصنقة ذات التفريغ الخلفي بإلقاء محاولتها في الخندق . هذا وينبغي إتخاذ كافة الإجراءات لمنع تسرب المياه إلى باطن الأرض لتجنب تلوث المياه الجوفية ويتم ذلك بتحسين قاع المصب ضد التسرب أما بوضع طبقة من الطين معززة بصفائح من البلاستيك ويمكن الإستعاضة عن الطبقة الطينية بطبقة من الأسمنت أو الزفت أو القطران . أو يتم إنشاء شبكة لتصريف المياه أسفل المصب بحيث يمكن جمع المياه المتسربة بواسطة قنوات تصب في شبكة تصريف المجارى العامة أو معالجتها في نفس الموقع .

ويتم أسلوب العمل في المصب المرصوص بأن تلقى القلايات المصنقة ذات التفريغ

الخلفى بحمولاتها من الجانب المنحدر من الخندق حيث يتم رص النفايات في طبقات متتالية يتم فرشها ودكها عن طريق " الجريد " ذى العجلات الصلب المحاطة بأسنان محدبة لتكسير النفايات وضغطها ، وعند الإنتهاء من تعبئة الخندق يتم ردمه بالأتربة الناتجة عن عملية الحفر ثم يبدأ الإنتقال إلى خندق آخر الى أن يتم إستغلال كامل المساحة . وهذه الطريقة تسمح بإستغلال أرض الموقع جزئيا ، فان المنطقة التى انتهى العمل فيها يمكن زراعتها بعد إستقرار أرضها والتأكد من عدم قابليتها للهبوط حيث إن تخمر النفايات التى تم دفنها يؤدى إلى خفض حجمها إلى الثلث تقريبا مما يستوجب تعويض هذا الهبوط بكمية أخرى من النفايات وتغطيتها بالأتربة الى أن يتم ترسيخ الأرض وهو ما يستغرق عدة سنوات .

٣ - مصب النفايات المسحوقة :

ولاختيار الموقع الذي سيقام فيه المصب يجب أن تتوافر نفس الشروط السابق الإشارة اليها بالنسبة لكل من المصب التقليدى والمصب المرصوص . ويختلف مصب النفايات المسحوقة عن النوعين السابقين فيما يتعلق بالمساحة نظرا لأنه لايمكن اضافة طبقة جديدة من النفايات إلا بعد إستقرار درجة حرارة الطبقة السابقة ، وبما أن هذا يستغرق ثلاثة أشهر تقريبا بالنسبة للنفايات المسحوقة التى لايجب أن يتجاوز سمك طبقتها نصف المتر مما يعنى إضافة أربع طبقات فقط سنويا سمكها الإجمالى في حدود المترين وهو ما يساوى ما بين ٥ر - ٦ر طن وزنا ، وعلى أساس هذه المعايير يمكن تحديد مساحة الأرض اللازمة لإستيعاب نفايات المدينة . وطريقة إعداد المصب للإستخدام تكاد تكون مماثلة للمصبين التقليدي والمرصوص .

وان كانت إستعدادات مصب النفايات المسحوقة بالنسبة لمكافحة بعض الأخطار أقل من غيرها حيث يقل احتمال إندلاع الحرائق بين النفايات المسحوقة كما ينعدم تطاير النفايات الخفيفة بالإضافة الى إمتناع إنتشار الفئران والحشرات لعدم وجود فجوات بين طبقات النفايات ، كما أن الشكل العام للمصب يينومقبولا .

ويتم اسلوب العمل في المصب بسحق النفايات القابلة للسحق لتصبح كتلة متجانسة في مكوناتها ثم يتم وضعها على أرض المصب في طبقة رقيقة لا يتجاوز سمكها نصف المتر يستحسن القيام بتغطيتها بطبقة رقيقة من الأتربة أقل سمكا من تلك المستخدمة في تغطية النفايات غير المسحوقة . يستمر تصاعد غازات التخمر لفترة تصل الى ثلاثة أشهر تقريبا ولا

تضاف طبقة أخرى إلا بعد إستقرار درجة حرارة النفايات وثباتها في الأرض . وبالنسبة للنفايات غير القابلة للسحق فانه غالبا ما يتم كبسها وتحويلها الى رقائق وكث يتم وضعها في أسفل المصبات العميقة ثم تغطى بالنفايات المسحوقة . ومما يجدر الإشارة اليه هنا هو : المواد المحظور القائها في المصاب عموما ، يجب أن تعالج هذه المواد مستقلة بعيدا عن هذه المصاب ، وهذه المواد هي :-

- * المواد السامة بطبيعتها أو تلك التي يمكن أن يتولد عنها عناصر سامة.
- * النفايات البترولية والنفايات الكيماوية .
- * مخلفات الفحم المشتعل والمواد الأخرى التي لم يتم تبريدها .
- * النفايات الأخرى المتفجرة أو القابلة للإشتعال والتي يخشى أن تؤدي إلى إندلاع الحرائق في المصاب .

ب - التخلص من القمامة وذلك بتحويلها الى أسمدة :

من المعروف أن النفايات المنزلية ونفايات المسالخ والمطاعم والفنادق ومخلفات المزارع وغيرها من النفايات المشابهة تحتوى على مواد عضوية . لذلك نشأ التفكير في معالجة هذه النفايات والإستفادة منها كسماد عضوى طبيعي للزراعة .

وتعتمد عملية التحويل أساسا على التخمر الهوائى للمواد العضوية تحت تأثير البكتيريا والميكروبات الموجودة بطبيعتها في النفايات المنزلية وغيرها ، ويتم عملية التخمر المشار اليها باحدى الطريقتين :-

أ - التخمر الهطلى :

ويستغرق ما بين الشهر ونصف والثلاثة شهور ، ويحتاج لمساحات كبيرة من الأرض ، وتبدأ العملية بعزل ما تحتويه النفايات من مواد غير قابلة للتخمر مثل المعادن والزجاج والبلاستيك ، والجلود ، والزيوت ، والحصى ، . . . وغيرها وبعد استبعاد هذه المواد يتم سحق المواد المتبقية القابلة للتخمر ميكانيكيا ثم غربلتها ووضعها في أكوام على هيئة أهرامات تتراوح مساحة قاعدة كل منها ما بين ١٦ - ٢٥ م وإرتفاعها ما بين المتر والمترين وتنظم في صفوف موازية لإتجاه الريح ، ويتم عملية التخمر بأربع مراحل هي :

- * مرحلة الكمون : ومدتها يوم واحد تقريبا وفيها يبدأ تكوين الميكروبات والجراثيم .

- * مرحلة النمو : وهي مرحلة إرتفاع الحرارة نتيجة إنتشار الميكروبات والجراثيم .
 - * المرحلة الحرارية : وتبلغ خلالها درجة حرارة السماد الى ٦٠ درجة مئوية أو أكثر .
 - * مرحلة النضج : وفيها يتم تقليب السماد ليسمح بتهوية كل مكوناته ، ويتطلب ذلك القيام بعملية التقليب ثلاث مرات على الأقل حتى يتم التخمير الكامل على النحو التالي :-
 - ٠ المرة الأولى : بعد وصول درجة حرارة السماد الى ٦٠ درجة مئوية مباشرة وتقع هذه الفترة غالبا ما بين اليوم الثالث واليوم العاشر .
 - ٠ المرة الثانية : وتقع ما بين اليوم العاشر واليوم العشرين .
 - ٠ المرة الثالثة والأخيرة : وتقع ما بين اليوم الأربعين واليوم التسعين ، ويتوقف ذلك على إنخفاض درجة حرارة الأكوام ووصولها الى درجة الحرارة العادية .
- وبعد التأكد من إستقرار درجة حرارة السماد يتم غربة السماد وقد يضاف اليه بعض النفايات العضوية الأخرى أو بغض المواد الكيماوية ويصبح جاهزا للتسويق .

٣ - التخمير السريع :

ويستغرق مدة أقصاها ستة أسابيع تمثل المراحل الأولى منها بالنسبة لعملية التخمير ما بين يومين وثمانية ايام فقط ، ويتكلف هذا النوع من التخمير نفقات كبيرة لإعتماده على الأجهزة والآليات ، وأهم طريقتين شائعتي الإستخدام في هذا المجال هما :-

* طريقة البرج :

حيث توضع النفايات بعد سحقها في جهاز على شكل برج مكون من عدة طوابق تبدأ من الطابق العلوى الى الطوابق السفلية ، حيث يتم تحريكها وتهويتها وضخ المياه عليها أثناء مرورها بكل طابق حتى يتم التخمير . كما تعمل بعض الأجهزة الأخرى على إضافة الأوكسجين أثناء هذه العملية لضمان التخمير الهوائى .

* طريقة الأسطوانة :

ويتكون الجهاز من أسطوانة تدور حول محورها الطولى تصب فيها النفايات - دون فرز أو سحق مسبق - حيث يتم الفرز عن طريق الدوران بإستخدام درجة رطوية ودرجة تهوية مناسبتين يتم بهما تقطيت وتخمير النفايات ويخرجها من الجهاز تكون النفايات قد حصلت على الإستقرار المطلوب ، ثم تتم عملية غربة السماد الخام أليا وقد يسحق لزيادة جودته ثم ينشرعلى الأرض حتى يكتمل نضجه إلى أن يصل إلى درجة الإستقرار المطلوبة .

مساحة الأرض اللازمة لتحويل القمامة الى سماد :

تقدر المساحة اللازمة للتخمر البطيء على اساس كمية الإنتاج اليومي للسماد التي يتم معالجتها حيث إن الطن الواحد يحتاج الى مترين مربعين لمدة ثلاثة شهور ويمكن إختصار هذه المساحة اذا ما تم صب السماد على هيئة أكوام .

* وبالنسبة للمساحة اللازمة لعلية تخزين السماد بعد التخمر فتقدر على أساس ٠,٦ طن للمتر المكعب على أن يتم التخزين على هيئة أكوام يزيد إرتفاعها على المترين ولدة لا تقل عن ثلاثة شهور بإفتراض أنها مدة ممكنة لبيع السماد المنتج .

* يجب أن تكون هناك مساحة كافية للتنقل داخل الموقع كما يجب إيجاد الطرق التي تسمح بسير الشاحنات لكي تصل الى كل مكان في الموقع دون عوائق .

* يجب أن تكون هناك مساحة كافية لدفن النفايات غير القابلة للتخمر والتحول الى أسمدة ومما يجدر الإشارة اليه هنا أن السماد المنتج من النفايات مفيد جداً للأراضي الرملية والأراضي الحمضية والتربة الجيرية . كما أنه أصبح يستخدم على نطاق واسع في تسميد كافة المزروعات .

هـ - الحرق :

ويتم ذلك عن طريق أفران خاصة ، وفيها يتم التخلص من النفايات دون أن يؤدي ذلك الى تلوث البيئة . حيث يراعى في إنشاء هذه الأفران تزويدها بمكثفات لمنع إنتشار الغبار الناتج عن الحرق في البيئة ولتنقية الدخان المتصاعد من الغازات الضارة كما أن تجهيز هذه الأفران والمعدات والآليات المستخدمة فيها تعمل على إحتراق النفايات حرقا كاملا عن طريق التقلب المستمر .

وتوجد نماذج عديدة من هذه الأفران منها الأفران ذات المدرجات والأفران الاسطوانية والأفران التي تتكون من مستويين تفصلهما قضبان طويلة تسمح بسقوط المواد التي يتم احتراقها الى الطبقة السفلية ، ويعتبر السبب الرئيسي لحرق النفايات هو التقليل من حجم ووزن المواد التي سيتم التخلص منها . فحجم النفايات ينخفض عادة الى رقم يتراوح بين ٥/١٠ ، من الحجم الأصلي ، كما ينخفض وزنها الى رقم يتراوح بين ١٥٪ ، ٢٠٪ من وزنها الأصلي على وجه التقريب .

كما أن عملية الحرق تقضى على البكتيريا الموجودة في النفايات ، أى أنها تقوم بمر التعقيم بسبب درجات الحرارة العالية الناتجة عن الإحتراق .
ويمكن إستخدام الطاقة الحرارية الناتجة عن حرق النفايات في تموين شبكات التدفئة المائية في المنازل والفنادق وحمامات السباحة ، أو إنتاج الكهرباء . أما بالنسبة للرواسب الصلبة المتخلفة عن حرق النفايات فتتمثل في الخردة والزجاج والأتربة ، ورواسب الإحتراق ، فيتم إستقبالها في أجزاء مخصصة (قوادر) أسفل الرجل وأسفل أجهزة إزالة الغبار ، ثم أطفاؤها بسرعة عن طريق ضخ المياه . وهذه المواد يمكن إستخدامها في عمليات ردم الأماكن المنخفضة أو إلحاقها في الطبقات السفلى من مصاب النفايات.

د - الفرز الآلى للقمامة لإسترداد بعض المواد :

وهى العملية التى تسبق عمليات المعالجة الأخرى سواء الإلقاء في المصب أو عملية التحويل الى سماد أو الحرق .
وبهذه العملية يتم الفصل بين المواد التى تحويها النفايات ، وتتراوح كمية المواد التى يمكن استردادها بواسطة أجهزة الفرز الآلى ما بين ٣٠ - ٥٠ ٪ من جملة النفايات ، وتوجد ثلاث طرق للفرز هى :-

١ - الفرز في المجال الرطب :

وبهذه الطريقة يتم فرز النفايات آليا بعد رشها بالماء في حوض يحتوى على جهاز دوار ويأسفل الحوض شبكة تسمح بمرور المواد العضوية ثم يتم التقاط المعادن الحديدية عن طريق طبلية مغناطيسية خاصة ، ويتم فصل الزجاج والمعادن بواسطة غربال يهتز آليا ثم تتحول باقى المواد العضوية الى عجينة تمر بجهاز طرد مركزى حتى تتخلص من المياه الزائدة التى يعاد ترشيحها بواسطة مرشح خاص .
وتساعد هذه الطريقة على إعادة إستخدام المواد التى تحويها النفايات بنسبة ٣٠ ٪ تقريبا ، وتستخدم العجينة المنتجة في صنع بعض أنواع الورق بعد معالجتها ببعض المواد الكيميائية والدخل الناتج من ذلك يمثل ثلثي الدخل ، أما الثلث الباقي فيمثل حصيلة بيع الخردة والمعادن غير الحديدية والزجاج المسترد .

٢ - الفرز في المجال نصف الرطب :

ويعتقضى هذه الطريقة يتم تفريغ النفايات في غربال اسطوانى مقسم الى قسمين في كل قسم ثقب تختلف عن ثقب القسم الآخر ، وفى وسطه جهاز يحتوى على سكاكين لتقطع النفايات على السطح الداخلى للفرال بإضافة قليل من المياه ، ثم تتعرض النفايات بعد تقطيعها لتيار هوائى لفرز مكونات الخليط حسب كثافتها ، كما تقوم الطبلية المغناطيسية بالنقاط المواد الحديدية ، وينتهى الأمر الى ثلاث مجموعات متجانسة من النفايات على النحو التالى :-

- * النفايات الغذائية والمواد المشابهة .
- * نفايات أخرى يمثل الورق فيها نسبة تتراوح ما بين ٨٠ - ٨٥٪ .
- * المواد المقاومة للتمزق مثل الخردة الحديدية والمعادن ، والزجاج والبلاستيك وغيره من المواد اللدائنية .

وينتج عن ذلك إستخدام المواد العضوية الناتجة في عملية التسميد أو الإلقاء في المصب أو الحرق .

وتساعد هذه الطريقة أيضا على إعادة استعمال المواد المستردة التى تمثل نسبة ٣٠٪ من إجمالى النفايات إضافة الى أن ٦٠٪ من إجمالى النفايات التى تم فرزها يمكن معالجتها لتصبح أسمدة أو يتم حرقها أو دفنها في المصب ، أما الـ ١٠٪ الباقية فانها مواد مستبعدة كلية من المعالجة وليس لها من سبيل إلا الإلقاء في المصب .

٣ - الفرز في المجال الجاف :

وهذه الطريقة أكثر إنتشارا من الطريقتين السابقتين ، وبموجبها يتم تقطيع النفايات ألأى بواسطة الفرال المقسم السابق الإشارة اليه ، كما يتم فرز الحديد بواسطة طبلية مغناطيسية ، وتنتهى هذه العملية الى فرز كل نوع من النفايات المتشابهة على حده ، وتساعد هذه الطريقة على إعادة إستخدام ما تتراوح نسبته بين ٣٠ - ٥٠٪ من النفايات المعالجة والباقي اما أن يتحول الى عجينة لصنع الورق أو يلقي في المصب أو يحرق .

وهناك طرق أخرى لاتزال في طور التجريب وتحتاج الى مزيد من الدراسة والإستقصاء مثل : الحل الحرارى والغازى والإنتاج البيولوجى لغاز الميثان ، وتصنيع المحروقات الصلبة الخ -

طريقة التخلص من القمامة:

هناك طرق عديدة للتخلص من القمامة ولكنه عند اختيار الطريقة المناسبة للتخلص

يجب ان يؤخذ في الاعتبار النقاط الهامة التالية :

أولاً : التكلفة الاقتصادية لتجميع ونقل القمامة والطريقة أو الطرق

التي ستتم بها عملية التخلص :

ويصدد هذا الموضوع فقد اثبتت الدراسات ان الأسلوب الإقتصادي الأمثل لجمع

وتجميع ونقل القمامة هو الذي يتضمن ما يلي :-

- * حاويات تناسب المجتمع من حيث إرتفاعها ، وسهولة الوصول إليها ، لها غطاء يسهل فتحه وغلقه ، مصنوعة من معدن لا يصدأ بسهولة ، شكلها لا ينفّر الناس ، سهلة التحريك حتى لا تؤذي العاملين ولا ترهقهم ، وقد ثبت ان انسب إرتفاع هو ١٢٠ سم وأفضل سعة هي ٨٠٠ لتر .
 - * سيارات جمع قادرة على التفريغ ألياً وقادرة على جمع أقصى ما يمكن في الحين المتاح وذلك بضغط القمامة - ويستبعد تماما التفريغ اليدوي نظراً لبطئه وأضراره الصحية على العاملين - فقد وجد انه من بين كل أربعة اطفال من أطفال جامعي القمامة يموت طفل على الأقل وذلك قبل ان يتم عامة الأول - كما ان اغلب العاملين يعانون من الإصابة بالفقر نظراً للجهد الزائد الذي يبذلونه ، هذا الى جانب إصابتهم بالأمراض الجلدية المتعددة ، كما انهم يعملون بؤرة للأمراض الطفيلية .
 - * محطات تجميع حيث تقوم سيارات الجمع بتجميع حمولتها في حاوية كبيرة موجودة في محطة متوسطة حيث تتولى نقلها سيارة واحدة كبيرة الى حيث يتم التخلص - كشركة أو مصنع مثلاً في مكان بعيد بمسافة كافية عن الكتلة السكنية ، وتعود سيارات الجمع لممارسة مهمتها الوحيدة في جمع القمامة من الحاويات .
 - * وضع القمامة الزائدة عن سعة المصنع أو الشركة في مقلب صحي له شروطه الخاصة حتى لا يكون مركزاً لجذب الحشرات والقوارض والحيوانات الضالة ، وحتى لا تتلوث المياه الجوفية ، وحماية المواطنين من الغازات المتصاعدة من القمامة وذلك بتغطيتها باستخدام البلمرات الحديثة - والعمل على تجميع الغاز الناتج وإستفادة منه .
- اما طريقة التخلص فتتفاوت من قطر الى قطر ، ويتوقف ذلك على الحالة الإقتصادية

العامة والوسائل التقنية المتاحة ، فقد يتم دفن القمامة بطريقة صحية ، أو يتم تحويلها الى سماد ، أو تعالج بطرق تقنية حديثة لإستخراج الطاقة منها . وقد يستغرب البعض لو علم انه في الولايات المتحدة الأمريكية يتم التخلص سنويا من حوالى ٣٩٠ مليون طن نفايات صلبة بدفنها في باطن الأرض .

ثانيا : إمكانية الإستفادة من بعض المسترجعات مثل المخلفات الورقية ، والزجاجية ، والمواد البلاستيكية والنفايات المعدنية ، والزيوت ، انظر الجدول رقم (٣٠) الذى يوضح نسب المكونات القابلة للإسترجاع في أوروبا والشرق الأوسط والهند

فبالنسبة للمخلفات الورقية : استطاعت شركة (سيميسون لى) الورق في سان فرانسيسكو تصنيع ورق طباعة جيد من مادة مخلفة ١٠٠٪ من النفايات الورقية للمكاتب والمنازل . وخلال الحرب العالمية الثانية كان أكثر من ٤٠٪ من إنتاج الورق في الولايات المتحدة الأمريكية يصنع من النفايات الورقية . وفى اليابان تنتج مصانع الورق نسبة كبيرة قد تصل الى أكثر من ٥٠٪ من إنتاجها من المخلفات الورقية . ولا شك ان هذه طريقة مثالية للتخلص من احد المخلفات الصلبة التى تلوث البيئة - اذ تمثل القمامة الورقية النسبة الكبرى من المخلفات المنزلية ومخلفات الشوارع . كما ان الطريقة السابقة تسهم بشكل غير مباشر في إنقاذ الهواء من التلوث . ايضا - حيث انه بإعادة إستخدام طن واحد من النفايات الورقية في تصنيع الورق ينقذ حوالى سبع عشر شجرة متوسطة الحجم من القطع لإستخدامها في تصنيع الورق كما ان للأشجار فوائد أخرى عديدة (انظر مقاومة تلوث الهواء)

وبالنسبة للمسترجعات الزجاجية : ففى احدى المدن الأمريكية لاحظ السكان تزايد النفايات الزجاجية التى تلقى في سناديق القمامة بكميات هائلة ، وفكر السكان بالتعاون مع بعض الهيئات العلمية في وسيلة عملية للتخلص من هذه النفايات والإستفادة منها في نفس الوقت - وبرزت فكرة استخدام الزجاج المعدم في إنتاج نوع جديد من الأسفلت أطلق عليه الأسفلت الزجاجى وهو خليط من الزجاج المجروش والأسفلت العادى ، وبالفعل امكن إستخدام المادة الجديدة لتكون سطح طريق لامع نظيف .

وفى المانيا الغربية تقوم كثير من محلات السوبر ماركت بتشجيع المواطنين على إعادة فوارغ المشروبات الزجاجية نظير مبلغ من المال أو استبدالها بزجاجات أخرى معلومة بأسعار مخفضة - وهذه فكرة ناجحة للغاية تقلل من نسبة الزجاج في النفايات المنزلية .

وفى كثير من الدول المتقدمة يتم تصنيف المخلفات الزجاجية من المنبع (المواطن)
٠٠ اذ توجد حاويات خاصة للمخلفات الزجاجية في الشوارع على مسافات مختلفة ، ليس هذا
فحسب ولكن تخصص بعض الحاويات للزجاج الملون والبعض الآخر للزجاج غير الملون ، وما
على المواطن الا ان يقوم بالقاء كل نوع من مخلفاته الزجاجية في المكان المخصص له -
وبالطبع فان المستوى الثقافى للأفراد يلعب دورا كبيرا تجاه هذا السلوك - وبذلك يمكن تجميع
الزجاج المعدم وصهره ومعالجته وتشكيله من جديد .

وهناك ما يسمى ببثوك القوارير الزجاجية ، والتي عن طريقها يتم الحصول على
القوارير الزجاجية لإستخدامها مرة أخرى كمواد أولية في صناعة الزجاج . وفى عام ١٩٨٣
تم جمع ١٠٠.٠٠٠ طن زجاج من النفايات في البنك القومى للقوارير بإنجلترا ، وفى نفس
الفترة تم جمع ٧٠٤.٠٠٠ طن زجاج في المانيا ، ٤٠٠.٠٠٠ طن زجاج في فرنسا .

استرداد القيرافثاليت بولى إيثيلين : وهى المادة الأولية للبلاستيك . . . وقد بدأ تنفيذ
استرداد قواريرالبلاستيك المستعملة في انجلترا بواسطة السلطات المركزية المسؤولة عن
البلاستيك ، ثم أصبح يجمع حاليا بواسطة شركة مختصة في الصناعات الكيماوية .

وبالنسبة لفوارغ المشروبات المعدنية المختلفة والتي تمثل جزءا كبيرا من المخلفات
الصلبة التى غالبا ما ترى ملقاة في الشوارع والحدائق وعلى الشواطئ ، وتمثل عبئا كبيرا
على عمال النظافة - فقد فكرت احدى شركات الألومنيوم الأمريكية في طريقة عملية للحد من
تزايد هذه الفوارغ . . . ومضمون الفكرة هوحث المواطنين على جمع ما يستهلكونه من فوارغ
العلب الألومنيوم التى تصنعها الشركة للأغراض المختلفة ، واعادته الى الشركة مقابل مكافأة
رمزية ، وبالفعل نجحت الفكرة وتمكنت الشركة من الحصول على ملايين العلب الفارغة التى
اعيد إستخدامها في تصنيع منتجاتها وكانت النتيجة مشجعة للغاية .

وبوجه عام يمكن الإستفادة من المخلفات المعدنية - وذلك بتجميعها وتصنيفها ثم
صهرها ومعالجتها وتشكيلها من جديد . ونعتقد ان ذلك يوفر من تكاليف البحث عن المعدن
الخام وعمليات إستخراجه ونقله الى المصنع وايضا تنقيته من الشوائب .

كما يمكن إستغلال المخلفات المعدنية في تزيين وتجميل المدن - كعمل بعض
الديكورات والتشكيلات والمجسمات المعبرة عن حقبة تاريخية معينة ، أو معركة حربية مشهورة

... أو بعض التماثيل والرموز الهادفة ... ويختص بهذه المهمة الفنانون التشكيليون في القطر .

وبالفعل قد غزى هذا المجال فنانون تشكيليون عالميون ... فنانون ابتكروا من القبح جمالا ومن الخردة والبقايا المهملّة تشكيلات هي علامات في تاريخ الفن ... فنانون استعملوا المخلفات وحولوها الى تشكيلات بون تكلفة مادية ... وذلك لإثبات أن المادة ليست هي الأساس دائما لكل شئ .

إعادة تكرير الزيوت المستعملة : وفي هذا المجال قامت بعض المشاريع في كل من فرنسا والمانيا لإعادة تكرير زيوت النفايات - ويوضح الجدول رقم (٢١) كيفية التصرف في زيوت النفايات في بعض الدول الأجنبية ومنه يتضح أن اكبر نسبة من الزيوت المستعملة يعاد تكريرها تتم في كل من المانيا وفرنسا .

ثالثا : مدى إمكانية القمامة لتوليد الطاقة واستخدامها :

وفي هذا المجال توجد أبحاث ضخمة في الدول المتقدمة . فعلى سبيل المثال : صممت إحدى الشركات الفرنسية حاملة نفايات متنوعة تشمل قمامة المنازل والرواسب الطينية لمحطات تنقية المياه ومخلفات الصناعات العضوية .. وذلك بهدف إزالة هذه المكونات بدون ادخنة او روائح كريهة ، ولإنتاج الطاقة الصالحة للاستفادة ، ثم إنتاج مواد عضوية تصلح كسماد مرتفع القيمة .

ويعمل النظام الجديد من خلال خمس مراحل :-

الاولى : تطحن القمامة وتقرن المعادن منها .

والثانية : تعمل على التخمر اللاهوائي للمواد القابلة للتحلل وتنتج غازا يحتوي على نسبة من ٦٠ الى ٥٦٪ ميثان (الغاز الحيوي) او ما يسمى بغاز الإستصباح وبمعدل يبلغ

من ١٢٠ الى ١٤٠ مترا مكعبا للطن الخام من المخلفات .

وفي المرحلة الثالثة : يتم فصل المعادن غير القابلة للتحلل البيولوجي .

والرابعة : تضمن إحتراق ما يبقى من مخلفات .

اما المرحلة الخامسة والأخيرة : فهي مرحلة الإستفادة من نواتج التشكيلات السابقة فالغاز الحيوي يستفاد به كما هو في الإنارة والإشتعال ، والمواد الأخرى تحترق ويستفاد من الحرارة

جدول رقم (٢٠) نسب المكونات القابلة للإسترجاع في
الهند والشرق الأوسط وأوروبا

المكونات	الهند	الشرق الأوسط	بريطانيا
المكونات القابلة للإسترجاع :	%	%	%
الورق	٢	٢٠	٣٧
المعادن	صفر	٩	٩
الزجاج	صفر	٤	٩
المنسوجات	٣	٤	٣
البلاستيك	١	٣	٣
مجموع المواد المحتمل إسترجاعها	٦	٤٠	٦١

جدول رقم (٢١) زيوت النفايات وكيفية التصرف فيها سنويا
في بعض الدول الأجنبية

القطر	الكمية المقدرة بالطن	تحرق في الموقع أو تستخدم كوقود	يعاد تكريرها	تدفن
الدنمارك	٨٠٠٠٠	% ٨٥	% ٥	% ١٠
ألمانيا	٥٠٠٠٠	% ٥٠-٨٠	% ٥٥-٥٠	شئ لا يذكر
فرنسا	٤٠٠٠٠	% ١٥-١٠	% ٦٠-٥٥	% ٢٠-٢٥
إيطاليا	٣٠٠٠٠	% ٣٠	% ٣٠	% ٣٠
بريطانيا	٢٥٠٠٠	% ٦٠	% ١٥	% ٢٥
هولندا	١١٠٠٠	% ٩٠	% ١٠	—

إبعا : تصنيع الدبال من القمامة المنزلية :

الدبال عبارة عن المخلفات المنزلية بعد تنقيتها من الشوائب مثل الزجاج والمعادن والمواد البلاستيكية والعظام والأقمشة والسيراميك والأحذية والخشب . أى يصبح الدبال قاصرا على نفايات الأغذية والورق والكرتون - وهذه النوعية من النفايات تمثل الجزء الأكبر من المخلفات المنزلية كما عرفنا سابقا .

وبالنظر الى نفايات الأغذية المنزلية نجد انها تحتوى على مواد غذائية وفواكه وخضروات وخبز والياف وبذور وقشور بيض وعظام ولحوم نيئة ودهون وأشياء أخرى . اما المخلفات الورقية فتشتمل على ورق الجرائد والكرتون وورق التغليف والمتايل الورقية وورق المدارس والمجلات وورق المكاتب .

ويحضر الدبال بتقنيات المكونات المشار اليها سابقا بطريقة ميكانيكية الى قطع ذات ابعاد محددة ، وتوضع بعد ذلك في حاويات اسمنتية - وترش بالماء وذلك للحفاظ على نسبة الرطوبة فيها عند قدر معين . . ويترك الدبال لينضج لمدة تتراوح بين اسبوعين الى ثلاثة اسابيع مع مراعاة تهوية الحاويات وذلك عن طريق ثقب جدرانها على مسافات متقاوته . ثم يضاف الدبال بعد ذلك للتربة .

وقد اثبتت الدراسات الحقلية التي اجريت في الكويت ان الدبال يحسن من الإنتاج للمحاصيل تحت التجربة مثل نبات اللوخية ونبات الثلج عند مقارنة إنتاج هذه المحاصيل مع تلك التي تم تسميدها بالسماد الكيميائي وحدة .

ويعتبر الدبال من افضل المواد للأراضى الصحراوية المتميزة بفقرها لمعظم عناصر المادة العضوية ، إضافة الى ان هذه الأراضى ذات قوام متفكك مما لايساعدها على الاحتفاظ بمياه الري .

ويمكن الإعتماد على الدبال في تحسين وإستصلاح التربة وإعادة تنسيقها ، كما يمكن اعتباره كإداة لإعادة المواد الغذائية للنباتات في التربة وكذلك تحسين الخواص الفيزيائية لها . وهذا يقلل بطبيعة الحال إمكانية تلوث الهواء نتيجة لعملية الحرق ، ولعل هذا يدعم فكرة إعادة إستعمال النفايات البلدية الصلبة العضوية من خلال إنتاج الدبال والتي بعد ذاتها عملية جذابة اقتصاديا وجيدة من منظور بيئي . كما انها تعد أفضل وسيلة للتخلص من النفايات من ناحية إستمرارية الحفاظ على توازن النظام البيئي الطبيعي ، فهي تسمح بإعادة المادة العضوية

المستنزفة من التربة . كما ان اضافة الدبال الى التربة في مناطق اخرى من العالم ادى الى زيادة ايجابية في محصول النرة البيضاء والذرة الصفراء ونباتات الصنوبر .

وابعا : تلوث التربة بالامطار الحمضية :

قد تتعرض بعض الاراضى الزراعية للأمطار الحمضية .. ويؤثر هذا النوع من الأمطار وما تحتويه من احماض .. مثل حمض الكبريتيك وحمض النيتريك .. على الكائنات الدقيقة في التربة .. فيخل من التوازن بين هذه الكائنات ، كما انه يغير من الرقم الهيدروجيني للتربة ، ويؤدى الى فقد بعض الاملاح والعناصر الهامة الموجودة في التربة وذلك بتفاعلها او اذابتها في المياه الحمضية ومجرتها من التربة الى المياه السطحية مثل الترعى والانهار والبحيرات او المياه الجوفية .

وقد تحول الأمطار الحمضية بعض العناصر والمركبات الغذائية الموجودة في التربة الى صورة يصعب على النبات إمتصاصها والإستفادة منها . لمزيد من التفاصيل انظر تلوث الهواء ، وتلوث المياه .

خاصا : التلوث الإشعاعى للتربة :

قد تحتوى التربة بطبيعتها على مواد مشعة مثل إحتواء بعض الصخور على عناصر مشعة ضمن مكوناتها . واكثر هذه العناصر شيوعا : اليورانيوم ، الثوريوم ، والكالسيوم - ٤٨ . وتمثل هذه العناصر مصادر تلوث اشعاعى طبيعى للتربة .

وهناك مصادر تلوث إشعاعى غير طبيعية مثل المخلفات والمواد الثانوية الناتجة من صناعة الوقود الذرى ، ويقايا النظائر المشعة المستعملة في المجالات الطبية أو الزراعية أو الصناعية أو الأبحاث العلمية المختلفة فقد تجد هذه المواد المشعة طريقها الى التربة بوسيلة ما وتلوثها . وقد تحمل الأمطار المواد المشعة من مكان الى آخر وتلوثه . (انظر التلوث الاشعاعى) .

- الفصل السادس -

التلوث البيولوجي

المقصود بالتلوث البيولوجي

يقصد بالتلوث البيولوجي وجود كائنات حية مرئية أو غير مرئية بالعين - نباتية كانت أم حيوانية - تلوث الوسط البيئي " هواء - ماء - تربة " . ومن الكائنات التي تسبب التلوث البيولوجي للأوساط البيئية المختلفة : البكتيريا ، الفيروسات ، الفطريات ، والأوليات الحيوانية - كما قد توجد مراحل (أطوار) دقيقة (بويضات - يرقات - أطوار معدية) من دورة حياة بعض الكائنات نباتية كانت أم حيوانية بالوسط البيئي مثل بعض الطفيليات كالبهارسيا والودة الكبدية وديدان القناة الهضمية ، وكذلك الحشرات مثل البعوض وغيره . . . ومن هذه الكائنات ما يرى بالعين المجردة كبعض الطحالب والنباتات المائية مثلا ، ومنها لا يمكن رؤيته إلا باستخدام المجهر كالبكتيريا ، وأغلب الفطريات ، والأوليات الحيوانية " البروتوزوا " . . . ومن هذه الكائنات والأطوار ما يكون أكثر إنتشارا في وسط بيئي معين . . . ويرجع ذلك الى طبيعة وحجم تلك الكائنات . . . فكلما كان الكائن دقيقا كان إنتشاره في جميع الأوساط البيئية أمرا سهلا ، ويتضح ذلك جليا في حالة البكتيريا والفطريات والفيروسات التي تنتشر في الهواء ، والماء ، والتربة ، فمثلا الجرام الواحد من التربة الزراعية يحتوي على ٢٥٠٠ مليون بكتيريا بجانب ٤٠٠ الف فطر بصرف النظر عن كون هذه الكائنات ضارة أو نافعة . . ويأتى على العكس الأوليات الحيوانية والمراحل المختلفة من دورة حياة معظم الطفيليات - ففي هذه الحالة تكون احجام هذه الكائنات كبيرة نسبيا ولها طبيعة حياة مختلفة ، وإذلك فمن الصعب أن توجد في الهواء ، ولكن وسطها البيئي المفضل هو المياه والتربة الرطبة .

ووجود مثل هذه الكائنات وهذه الأطوار في الوسط البيئي قد يحدث فيه تغييرا ملموسا أو غير ملموس - فمثلا : وجود بعض الفطريات أو الطحالب أو بعض الأوليات

الحيوانية في المياه قد يؤدي الى عكارتها ، وتلوينها ، والتغير من مذاقها ورائحتها ، وبالطبع لا يصلح مثل هذا النوع من المياه للاستخدام الآدمي المباشر . وفي كثير من الحالات قد تبنى المياه عادية من حيث الطعم واللون والرائحة إلا أنها تحتوي على كائنات دقيقة كالبكتيريا أو الفيروسات أو فطريات معينة ، أو أطوار معدية لبعض الطفيليات ، أو أوليات حيوانية ، ووجود مثل ذلك في المياه يتسبب في الإصابة بالكثير من الأمراض الفتاكة .

ويلعب الهواء الملوث بيولوجيا دورا كبيرا في حدوث أمراض كثيرة للإنسان والحيوان والنبات ، وفي دراستنا هذه سيكون الأمر شبه قاصر على الإنسان . فمن طريق الهواء الملوث تتم إصابة الجهاز التنفسي بأمراض كثيرة من أهمها : الالتهاب الرئوي ، السل (الدرن) الرئوي ، التهاب اللوزتين ، الدفتريا ، السعال الديكي ، الإنفلونزا ، نزلات البرد والزكام . . هذا بالإضافة الى امراض أخرى مثل الإلتهاب النكفي الوبائي ، شلل الأطفال، الحمى الروماتيزمية ، . . وغيرها – حيث يلعب الهواء الدور الرئيسي في نقل ميكروبات المرض من المصابين الى الأصحاء .

كما يتسبب الماء أو الغذاء الملوث بيولوجيا في حدوث امراض كثيرة خاصة امراض الجهاز الهضمي مثل النوسنتاريا الاميبية والدوسنتاريا الباسيلية ، والتيفود ، والباراتيفود ، والكوليرا ، والتهاب الكبد الوبائي ، والإسكارس ، والديدان الشريطية ، والودة الكبدية ، هذا بالإضافة الى امراض أخرى من أهمها البلهارسيا بنوعيهما : بلهارسيا المجارى البولية وبلهارسيا المستقيم كما تؤدي المياه الملوثة بمياه الصرف خاصة عند الإستحمام أو السباحة فيها الى الإصابة بكثير من الأمراض الجلدية خاصة : التينيا بأنواعها المتعددة . كما قد يصاب البعض بأنواع معينة من الإرتكاريا (الحساسية) . وقد تتمكن بعض الميكروبات من النفاذ خلال الجلد الى الدم وتحدث اضرارا بالغة . كما لانتجوا الأجزاء العليا من الجهاز التنفسي من الإصابة بكثير من الفطريات والبكتيريا التي تسبب امراضا خطيرة بتلك الأجزاء تظهر في صورة حساسية وتهيج في الغشاء المخاطي المبطن للأنف والحلق واضطرابات في المجرى التنفسي ، وسعال متقطع ، والتهاب الزور والجيوب الأنفية . كما أن العين والأذن لا يقلتا من الإصابة ببعض الاضرار التي تسببها تلك الميكروبات الموجودة بالمياه الملوثة كالتهاب ملتحمه العين ، والقناة السمعية . وقد اوضحت آخر الدراسات الدولية عام ١٩٨٧ أن ٢٥ مليون

طفل يموتون سنويا في العالم بسبب تلوث مياه الشرب ، وأن ٨٠٪ من الأمراض ترجع لهذا السبب .

ولانستطيع أن نتجاهل التربة - فكلثرا ما تتلوث التربة ببيوضات وأطوار معدية لكثير من الطفيليات التي تفنك بالإنسان مثل : الإنكستوما ، والديدان الشريطية ، وبودة الكيسة المائية . . . هذا بصرف النظر عن البكتيريا والفطريات الضارة .
وسنلقى الضوء على هذه الكائنات " الملوثات البيولوجية " دون التفق الشديد في التفاصيل ، حيث انه توجد مراجع متخصصة لذلك .

البكتيريا

عبارة عن كائنات وحيدة الخلية متناهية في الدقة لاترى إلا بالمجهر المركب ، ويتراوح طول خلية البكتيريا بين ٢ - ١٠ ميكرون ، وتتركب خلية البكتيريا من كتلة من السيتوبلازم تحتوى على نواة - ويحاط السيتوبلازم بغشاء رقيق ، وتغلف الخلية البكتيرية من الخارج بجدار يتكون من مواد بروتينية وكربوهيدراتية . يحتوى السيتوبلازم على حبيبات عديدة مثل الحبيبات الدهنية ، وحبيبات الجليكوجين " نوع من المادة النشوية المخزنة " ، وحبيبات فلويدن التي تعتبر بمثابة مخزن للمواد الغذائية لعين الحاجة اليها في الظروف البيئية السيئة . كما يحتوى السيتوبلازم على جسيمات دقيقة للغاية لاترى غالبا الا بالمجهر الإلكتروني وتسمى هذه الجسيمات بالريبوسومات ، وتتركب من حمض ريبوزى نووى (ر ن أ) ومادة بروتينية . وفى النواة توجد المادة الوراثية للخلية البكتيرية وهذه المادة تعرف بالحمض الذى أوكسى ريبوزى النووى (د ن أ) ، ولاتحاط النواة هنا بغشاء - أى ان المادة الوراثية للخلية توجد حرة في السيتوبلازم على شكل خيط واحد حلقى (كروموسوم حلقى)

وتمتد من منطقة السيتوبلازم اسفل الجدار الخلوى مباشرة عضيات خيطية دقيقة مارة بجدار الخلية الى الخارج ، وتعرف هذه العضيات بالأسواط التى بواسطتها تتحرك البكتيريا . وقد تحتوى الخلية البكتيرية على سوط أو سوطين أو أسواط عديدة تحيط بجسم الخلية . (انظر شكل رقم (١٤))

وتكون بعض انواع من البكتيريا غطاء واقيا يسمى بالحفظة " كبسول " ، وعن طريق هذا الغطاء يمكن للبكتيريا ان تقاوم الكثير من المخاطر التى تواجهها مثل التصدى لعمليات

سوط من طرف واحد



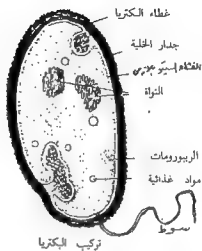
سوط من طرفين



أسواط من طرف واحد



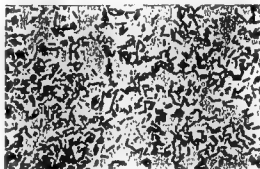
أسواط من طرفين



بكتيريا سالبة وموجبة الجرام : الشكل الغالب هو المعصوي



بكتيريا عصوية



بكتيريا حلزونية



بكتيريا كروية

الشكل رقم (١٤)

البكتيريا وأشكالها المختلفة

الدفاع التي يقوم بها الجسم البشرى عند غزوها له ، وبالطبع فإن البكتيريا التي تكون هذه المحفظة تكون اشد خطرا من البكتيريا التي لا تكونها .

وللتعرف على البكتيريا بوجه عام توجد صبغة خاصة تسمى صبغة الجرام نسبة إلى العالم الذي ركب هذه الصبغة واسمه " جرام " ، والبكتيريا التي تظهر زرقاء تحت المجهر بعد صبغها بهذه الصبغة تسمى بكتيريا موجبة الجرام مثل البكتيريا العنقودية التي تؤذي الإنسان بطرق متعددة منها : التسسم الغذائي وتلوث الجروح ، وظهور الدامل والخراج . أما البكتيريا التي تظهر حمراء تحت المجهر بعد صبغها بصبغة الجرام تسمى بكتيريا سالبة الجرام مثل بكتيريا الكوليرا .

كما أن هناك صبغات متخصصة لإظهار تراكيب معينة في الخلية البكتيرية ، فمثلا لإظهار المحفظة " الكبسول " تستخدم صبغة خاصة تسمى " صبغة الحبر الهندي " ولإظهار الأسواط تستخدم صبغة من مركبات الفضة . كما توجد اصباغ أخرى لإظهار أنواع خاصة جدا من البكتيريا مثل صبغة " زيل نيلسن " التي تظهر بكتيريا السل وبكتيريا الجدازم .

وتوجد اشكال مختلفة من البكتيريا ، فهي إما عصوية أو كروية أو حلزونية (انظر شكل ١٤) .

التجويم :

ظاهرة تلجأ اليها بعض أنواع البكتيريا لحماية نفسها من المؤثرات الخارجية الضارة التي تفتك بها مثل مقاومة تأثير الأحماض والقلويات وكثير من المواد الكيماوية والحرارة العالية ... وغيرها . ويتم ذلك بأن تكون البكتيريا جسما صلبا دقيقا " جرثومة صلبة " داخلها . وتبدأ العملية بتكوين تجويف داخل منطقة السيتوبلازم ثم إنتقال جزء من مكونات النواه الى هذا التجويف ، يلي ذلك افراز جدار سميك شديد الصلابة حول هذا الجزء .

ومن البكتيريا ما يعيش في الظروف الطبيعية من حرارة ورطوبة وضوء ، ومنها ما يعيش في ظروف غير طبيعية كارتفاع درجة الحرارة والجفاف وفي وجود مواد كيماوية بتركيزات مختلفة ، واشعاعات معينة ، منها ما يعيش داخل جسم الإنسان وخارجه ، فهناك أنواع من البكتيريا في القناة الهضمية مثلا ، وهناك انواع في الاجزاء العليا من القناة التنفسية . كما يمتلئ تجويف الفم بالكثير من البكتيريا ، وفي الحالات الطبيعية لا تسبب هذه

الأنواع " التي تعيش داخل جسم الإنسان " اى اضرار تذكر ، ولكن تحت ظروف معينة فقد ينقلب البعض منها الى وحش كاسر يدمر الجسم وربما يؤدي الى الموت السريع .

ومن الأساليب التي تدمر بها البكتيريا الكائن الحي الآتى :

* تفرز أنواع كثيرة من البكتيريا سموما قاتلة ، وتصيب هذه السموم أعضاء حيوية في جسم الإنسان وتلتفها ، فمثلا بعض السموم قد تلتف نسيج الكلى ، والعظم ، والبعض يتفاعل مع القلب ، وقد تصيب الرئة بالشلل . .

* هناك أنواع من البكتيريا تتجرثم لتقاوم الظروف البيئية السيئة كالجفاف الذي قد تتعرض له من التربة ، وحتى اذا ماجرح الإنسان وتلوث الجرح بها غزت جسم الإنسان وازدهرت وافرزت سمومها القاتلة .

* ومن البكتيريا ما يفرز سموما تؤثر على القناة الهضمية بسرعة ويكون ذلك في صورة إسهال وقى إذ تصل المادة السامة الى نهايات الاعصاب الموجودة في جدار القناة الهضمية مؤدية الى إثارتها واضطرابها مما يؤدي الى انقباضات وانسدادات غير طبيعية في القناة الهضمية مما يتسبب في حدوث القيئ والإسهال وهذا ما يسمى بالتسمم الغذائي .

* من البكتيريا ما يفرز مواد معينة تزيد من لزوجة سائل البلازما لتمنع كرات الدم البيضاء البلعمية " الأكلة " من الوصول الى البكتيريا ومقاومتها خاصة في أماكن الجروح والدمامل والخرايج .

* وقد تفرز أنواع من البكتيريا مادة تمنع تجلط الدم بسرعة إذا نزل ، إذ أن هذه المادة تدمر مادة الفيبرين المسؤولة عن تكوين الجلطة الدموية .

* كما أن هناك بعض الإفرازات البكتيرية التي تحلل الكرات الدموية الحمراء بالجسم بما يؤدي الى الإصابة بالأنيميا " فقر الدم " والصفراء .

الفطريات

وتختلف الخلية الفطرية عن الخلية البكتيرية في كون الأولى كبيرة نسبيا كما أن الخلية الفطرية تحتوي على نواة حقيقية - أى أن المادة الوراثية بالخلية تحاط بغشاء نوى . ويختلف عدد الانوية في الخلية الفطرية فقد يكون عددها كبيرا أو قد تكون وحيدة أو ثنائية الانوية .

وتتشابه الفطريات مع أغلب أنواع البكتيريا من حيث عدم القدرة على التغذية الذاتية بمعنى ان هذه الكائنات لاتستطيع ان تنمو بدون وجود مواد عضوية كما أنها لاتحتوى على تركيب معينة " صبغات " تمكنها من تجهيز ما تحتاجه من غذاء أى تمكنها من القيام بعملية البناء الضوئى .

والكثير من الفطريات يعيش مترمما على المواد العضوية مهما كان مصدرها - الكائنات الميتة ، القمامة ... وكثير من المخلفات . وكثيرا ما تسبب الفطريات اضرارا للإنسان مثل افساد المواد الغذائية . والكثير منها يعيش متطفلا على النباتات مسببة لها امراضا خطيرة ، والبعض منها يسبب امراضا للإنسان والحيوان وحتى الحشرات ، ومن الفطريات ما هو مفيد .

والفطريات كالبكتيريا تنتشر بدرجة واسعة في جميع الأوساط البيئية من هواء ، وماء، وتربة .

الأوليات الحيوانية

عبارة عن كائنات دقيقة يتكون جسمها من خلية واحدة تقوم بجميع وظائف الحياة من تغذية ، وتنفس ، وإخراج ، وتكاثر ... الخ . وبعض هذه الأوليات يتحرك بالأقدام الكاذبة ، أو الأسواط ، أو الأهداب ، والبعض منها يتحرك بالإنزلاق مع تيار الدم أو الليمف .
وتنتشر هذه الاحياء في الأوساط المائية والتربة الرطبة ، وبعضها يسبب امراضا للإنسان والحيوان .

الفيروسات

عبارة عن أجسام دقيقة جدا جدا لدرجة تسمح بمرورها خلال المرشحات التى تمنع مرور الخلايا البكتيرية ولكى تتصور صغر حجم الجزيئات الفيروسية فإن جدار خلية واحدة من احد الأنواع البكتيرية العنقودية تتسع لعدة آلاف من الفيروسات الصغيرة وأن حجم الفيروس الكبير لايزيد عن ربع حجم الخلية الواحدة من البكتيريا .

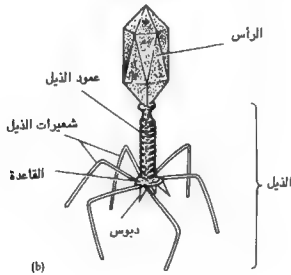
وتتركب الفيروسات من الأحماض النووية والبروتينات ، وبسط أنواع الفيروس تركيبا هو، عبارة عن جزيئات من الأحماض النووية محاط بغلاف بروتينى واقى ، والفيروسات التى تصيب الخلايا البكتيرية تحتوى على نوع معين من البروتينات في تركيب ليفى خاص يعرف

باسم الذيل والذي يمكن عن طريقه الإتصال بخلايا العائل والفيروسات التي تعيش داخل الخلايا الحيوانية ، أو داخل خلايا بكتيرية ، تحتوى غالبا على الحمض د ن أ أما الفيروسات النباتية فتحتوى على الحمض ر ن أ وقد تتواجد الفيروسات بمفردها أو على شكل بلورات عديدة الأسطح تتركب من عدة ملايين وفي بعض الاحيان من عدة بلايين من الجزيئات - وقد يظهر البعض منها في صورة شكل إبرى أو عصوى أو دائرى . انظر الشكل رقم (١٥) .

وعند تواجد الفيروسات في جسم العائل نبات - حيوان - حشرة - بكتيريا فإنها تسخر خلايا العائل لصالحها . حيث تجبره على تخليق بروتينات وأحماض نووية فيروسية بدلا من تخليقها للبروتينات والأحماض النووية اللازمة لتكوين خلايا العائل نفسه .

وقد وهب الله سبحانه وتعالى جسم الإنسان بوسائل دفاعية حصينة منها الخارجى والداخلى وذلك لمحاربة تلك الكائنات الدقيقة ، وتشمل الوسائل الخارجية الآتى :-

١ - الجلد : والذي طالما كان سليما وخاليا من أى جرح أو شق فإن الميكروبات لا تتمكن من المرور منه إلى داخل الجسم . وأيضا تعمل حموضة العرق على قتل كثير من الميكروبات وتمنع دخولها للجسم .



شكل رقم (١٥)

٢ - الأغشية المخاطية : وهى التى تبطن التجاويف الداخلية لأجهزة الجسم المختلفة كالجهاز الهضمى والتنفسى والبولى والتناسلى ، وتفرز هذه الأغشية إفرازات لزجة تشل حركة الميكروبات ، وقد تحتوى الإفرازات على مواد كيميائية تؤدى الى قتل تلك الميكروبات كما فى اللعاب وحمض الهيدروكلوريك بالمعدة ، والدموع ، والصفراء من الكبد، وإفرازات البروستاتا فى الذكور ، وإفرازات المهبل فى الإناث .

٣ - أهداب القصبة الهوائية : وتكون دائما فى حركة مستمرة من اسفل الى أعلى تجاه الفم والأنف وتعمل على طرد الميكروبات والإفرازات الى الخارج . وفى حالة تمكن الميكروبات من تخطى وسائل الدفاع الخارجية تبدأ وسائل الدفاع الداخلية عملها محاولة منع دخول الميكروبات الى خلايا الجسم أو الأنسجة ، وتشمل وسائل الدفاع الداخلية الآتى :-

(١) مصل أو بلازما الدم : يحتوى على مواد تقتل بالأجسام التى تدخل الجسم كما تخفف من أثر سموم الميكروبات .

(٢) الخلايا الأكولة (البلعمية) : وهى نوع من الكرات الدموية البيضاء تبتلع الميكروبات وتقتلها وتهضمها ويمكن لبعض هذه الخلايا ان تبتلع ما يزيد على مائة خلية بكتيرية قبل أن تموت كرية الدم البيضاء وتحلل مكونة صديدا يخرج من مكان الالتهاب فى الجسم . انظر الشكل رقم (١٦)

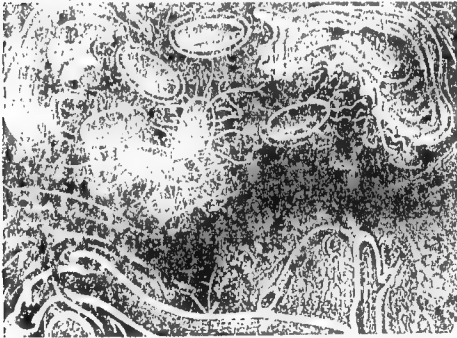
(٣) الخلايا الليمفاوية : ومنها نوعان أساسيان :

أ - الخلايا الليمفاوية التائية (الخلايا : ت) : نسبة الى الغدة التيموسية أو الشعرية حيث يكتمل نمو هذه الخلايا . ومن الخلايا التائية انواع مختلفة ، إلا انه يمكن القول بأن الخلايا التائية وتلقتها هى القضاء على الميكروبات المختلفة من بكتيريا وفيروسات وفطريات ، وكذلك التعرف على الخلايا السرطانية حال ظهورها فى الجسم ، وأى جسم غريب آخر ومقاومته والقضاء عليه .

ب - الخلايا الليمفاوية البائية (الخلايا : ب) : نسبة الى نخاع العظم . ويقوم هذا النوع من الخلايا بإنتاج مركبات كيميائية خاصة تسمى الأجسام المضادة . فعند دخول ميكروب ما الى الدم فإن هذه الخلايا



شكل رقم (٦٥)



شكل رقم (٦٦)

منظر للمراع بين الكرات البيضاء والبيضاء

(ب) تتعرف عليه وتصنع الجسم المضاد له ، وتظل هذه الأجسام المضادة موجودة حتى بعد القضاء على الميكروب لتقى الجسم من الإصابة به مرة أخرى . ولكن إذا كان الهجوم الميكروبي عنيفا ومناعة الجسم ضعيفة ، فبالطبع ستكون الغلبة للميكروب وتبدأ الاعراض المرضية في الظهور .

الطحالب

تتمثل الطحالب في ذلك الريم الأخضر أو الملون الذي نراه إما طافيا على سطح المياه خاصة المياه الراكدة ، أو عالقًا بالمياه على أعماق مختلفة ، كما تشاهد الطحالب في أحواض المياه غير المتجددة وعلى جدران بعض الحاويات والخزانات المائية المهمة والتي لا تلقى نظافة دورية كافية .

والنباتات التي تراها على شاطئ البحر وأنت في المصيف وتسبب لك شيئا من الضيق وعدم الراحة ما هي الا انواع من الطحالب .

وتتخذ الطحالب اشكالا مختلفة منها الكروي ، والمستطيل ، والنجمي ، ومنها الأجوف والمصمت ، وقد يكون الطحلب وحيد الخلية ويوجد بصورة فردية أو تتجمع خلاياه مع بعضها البعض على هيئة مستعمرة . وغالبية الطحالب تتكون عادة من خيوط مقسمة داخليا أو غير مقسمة ، بسيطة أو متفرعة ، وقد تبدو هذه الخيوط في شكل منشابك مكونة تراكيب مختلفة منها ما يشبه ورقة الخس الرقيقة ، ومنها ما يتخذ شكلا أنبوبيا ذو لون أخضر ، ومنها ما يبدو كساق مفلطحة رقيقة دائمة التفرع والإمتداد . انظر الشكل رقم (١٧).

وكما تختلف الطحالب فيما بينها من حيث الأشكال فإنها تتباين كذلك من حيث الألوان ... فمنها الأخضر ، والأخضر المزرق ، والأخضر المصفر ، والبني ، والأحمر .

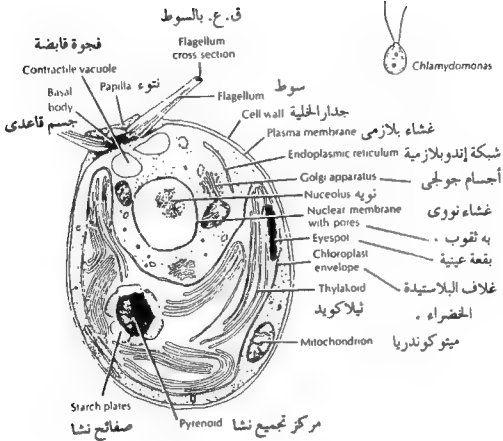
ويقال أن البحر الأحمر يشق اسمه من نوع من الطحالب الذي تسود فيه الأصباغ الحمراء في مواسم خاصة من العام فتضفى على مائه لونا أحمرًا .

أمثلة لبعض الطحالب :

الطحالب الخضراء التي توجد في المياه العذبة ومنها :

أ - الطحالب وحيدة الخلية : حيث يتكون الجسم من خلية واحدة مثل طحلب الكلاميدوموناس .

ب - الطحالب التي توجد في مستعمرات : ومن أمثلة ذلك :



شكل رقم (١٧)

١ - البانوراينا: وتتكون المستعمرة من ٤ ، ٨ ، ١٦ ، ٣٢ خلية متشابهة ، وتتجمع هذه الخلايا على شكل كرة مصمته مغمورة في مادة جيلاينية .

٢ - الفوفوكس: وتتكون المستعمرة الواحدة من ٢٠.٠٠٠ - ٤٠.٠٠٠ خلية ، وتتكون على هيئة كرة جوفاء .

جـ- الطحالب الخيطية مثل :

١ - يولوسركس : وكل طحلب عبارة عن خيط غير متفرع يتكون من عدد وفير من الخلايا .

٢ - اسبيروجيرا : ويطفو هذا النوع من الطحالب على سطح المياه ، ويتكون الطحلب الواحد من خيط غير متفرع يحتوى على عدد وفير من الخلايا الاسطوانية الشكل .

٣ - فوشيريا : ويكون كل طحلب على هيئة انبوية طويلة مجوفة قليلة التفرع ، وتوجد انواع منه في المياه المالحة .

الطحالب الخضراء التي توجد في المياه المالحة ، ويوجد منها نوعين اساسيين هما :

١ - كوديموم : ويكون كل طحلب على هيئة انبوية شبه صلبة .

٢ - أولفا : وهذا النوع من الطحالب يشبه ورق الخس الرقيق .

الطحالب البنية :

عادة ما توجد في المياه المالحة ، ومن أمثلة ذلك :-

سارجاسم ، سيستوزيرا ، تورييناريا ، بيندا ، فيوكس ، والجنس الأخير لا يوجد في شواطئنا ، أما الأجناس الأخرى فتنشر على شواطئنا .

الطحالب الحمراء :

غالبا ، ما توجد في المياه المالحة والبعض يوجد في المياه العذبة مثل : كومبسوپوجون ، وفي بعض الاجناس تترسب مادة كلسية في جدار الطحلب مما ينتج افراد حجرية ، ويرى ذلك جليا على حافة الشواطئ مثل : طحلب جاينا ، كارالينا . ومن الامثلة الشائعة للطحالب الحمراء : طحلب نيماليون ، بولي سيفونيا .

ومن الملوثات البيولوجية الخاصة بالمياه - نمو الكثير من النباتات المائية المغمورة ونصف المغمورة والطافية بكميات ضخمة لدرجة أن هذه النباتات قد تمتد لمساحات كبيرة في

المجرى المائى مؤدية الى مشاكل بيئية - ويوضح الجزء التالى امثلة من النباتات المائية الشائعة.

اولا : امثلة شائعة من النباتات المائية العذوية :

(أى التى تنمو كلية تحت سطح الماء)

١ - نبات الابلوديا

وينتشر هذا النبات فى أماكن كثيرة منها البحيرات ، والبرك والقنوات والمجارى المائية التى ينساب فيها الماء ببطء .

ويتميز النبات بالمواصفات الآتية :

- * الساق نحيلة ، بسيطة أو، متناثرة التفرع .
- * الأوراق جالسة أى ليس لها عنق بل تتصل بالساق مباشرة ، وتصطف الأوراق السفلى فى وضع متبادل أو تكون متقابلة أو منتظمة فى حلقات ، تحتوى كل حلقة على ثلاث أوراق . أما الأوراق الوسطية والعليا فتكون متقابلة أو تنتظم فى حلقات ، تضم كل حلقة ٣ : ٧ أوراق . الورقة مستقيمة أو مستطيلة وذات قمة حادة أو كليلية ، وحافة الورقة مسننة بحدّة .

- * وتعتبر الابلوديا من النباتات الدائمة طول العام (انظر شكل رقم ١٨) .

٢ - نبات نخشوش الحوت :

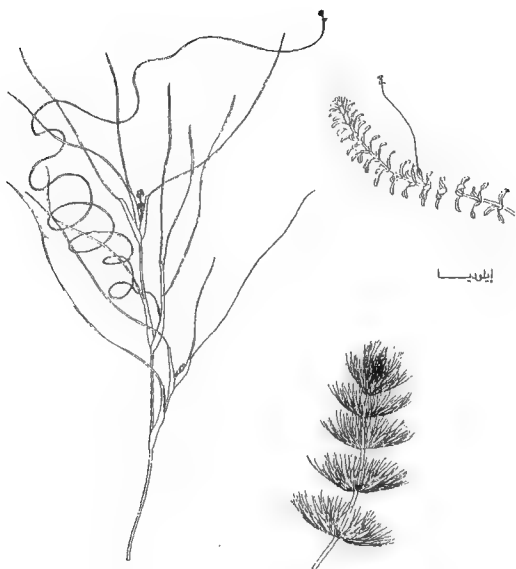
ويتميز النبات بالمواصفات الآتية :

- * السيقان متفرعة ، ويخرج فرع واحد فقط عند كل عقدة من عقد الساق .
- * الأوراق شوكية متفرعة وكل ورقة مزودة بصفيين من الاسنان الدقيقة وتبدو الأوراق كما لو كانت صلبة الا أنها هشة سهلة الكسر ، وتصطف الأوراق فى وضع محيطى ، ويكون عدد الأوراق بحد أقصى عشر أوراق عند كل عقدة على الساق .
- وينتشر نبات نخشوش الحوت فى جميع المناطق المائية عدا المناطق شديدة البرودة ، وغالبا ما يؤدى الى إنسداد أو ضيق القنوات المائية . (انظر شكل رقم ١٨) .

٣ - نبات الرويبا :

يتميز النبات بالمواصفات الآتية :

- * الساق نحيلة وغالبا ما تكون زاحفة .



الروبيبا

نخشوش الحوت

صورة

شكل رقم (١٨) نباتات مائية مغمورة

- * الأوراق بسيطة ، رقيقة جدا ومستنة بدرجة ما تجاه القمة ، ولها غمد عند القاعدة ، وتترتب اما في وضع متبادل أو تكون متقابلة (انظر شكل رقم ١٨) .
- * ينمو نبات الرويبا عادة في المياه الراكدة أو المياه قليلة الملوحة ، وفي الماضي كان يشاهد النبات بالصدفة في المياه العذبة القريبة من البحار ، وفي السنوات الأخيرة بدأ ينتشر بدرجة كبيرة في قنوات المياه العذبة .

ثانيا : أهمية شائعة من النباتات المائية الطافية :

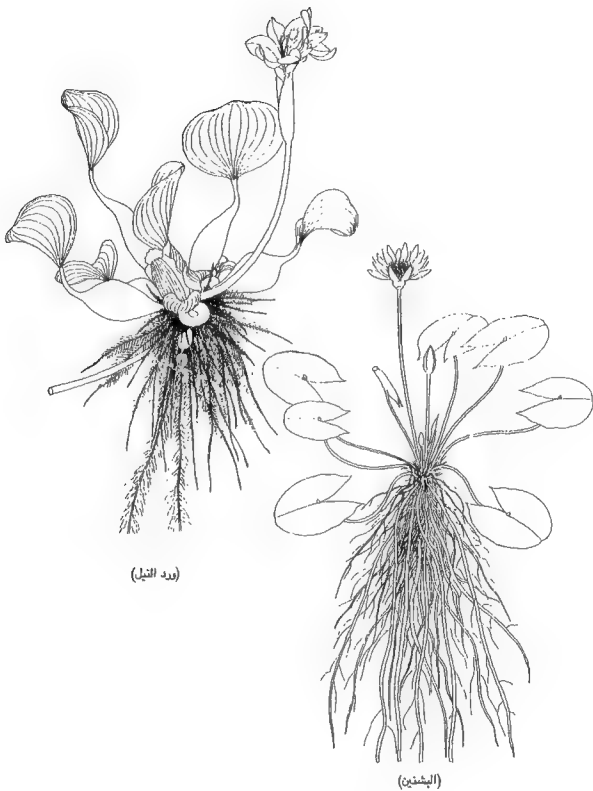
وتتميز هذه النباتات بأن لها جنورا توجد هي والجزء السفلى من المجموع الخضرى تحت سطح الماء ، أما الجزء العلوى من المجموع الخضرى فيكون طافيا على السطح ، ومن أمثلة ذلك :

١ - نبات البشنين :

- ويعتبر من النباتات الطافية الحرة ومن أهم مميزاته :-
- * السيقان اما أن تكون نحيلة أو بدينة بعض الشئ وبها زوائد زاحفة رهيبة تشبه الجنور.
- * الأوراق بيضاوية الشكل تقريبا ومشوكة عند القاعدة ، وأنصال الأوراق الناضجة عادة ما تكون طافية على سطح الماء ، والأوراق السفلى تكون دائما مغمورة تحت سطح الماء . (انظر شكل رقم ١٩) .

٢ - ورد النيل (الباسنت المائية)

- ومن أهم مواصفاته الآتى :-
- * السيقان عادة ما تكون زاحفة وطافية .
- * الأوراق منها ما هو مغمور تحت سطح الماء ، ومنها ما هو طافيا أو بارزا خارج الماء . وغالبا ما تكون الأوراق معنقة أى لها أعناق ، وقد تبدو الأعناق مسطحة عريضة . وأنصال الأوراق كاملة مستقيمة وقد تكون متموجة بعض الشئ . ويطفو نبات ورد النيل على السطح وتمتد جنوره اللبيفة الكثيفة تحت سطح الماء ، وتظهر أوراقه الخضراء اللامعة مثل الوردة حول الساق . (انظر شكل رقم ١٩) .
- ويعتبر ورد النيل من النباتات الحولية أى التى تعيش عاما أو موسما واحد ، وفى نفس الوقت يعتبر من النباتات الدائمة طول العام . ويتميز هذا النبات بأزهاره البنفسجية .



شكل رقم (١٩) نباتات مائية ضارة

وقد انتشر هذا النبات بطريقة بشعة في جمهورية مصر العربية خاصة بعد إنشاء السد العالي ويسبب بطي حركة التيارات المائية .

وتساعد الرياح والتيارات الماء في إنتشار هذا النبات وغيره من النباتات المائية حيث انها تحمل البذور والنباتات الصغيرة من منطقة الى أخرى ، وقد تلتصق النباتات الصغيرة بالنقلات النهرية والسفن التي تعبر من مناطق ملوثة الى أخرى نظيفة أو عن طريق نقل النباتات ذاتها لتستقل في بعض الأغراض .

٣ - نبات الوقيم (خس الماء) :

ومن أهم صفاته الآتي :-

- * النبات في مجمله قصير ، ويتميز بجذوره اللينة الطويلة الكثيفة .
- * الأوراق جالسة وعديدة ، وتتخذ شكل الوردة عند إتصالها بالساق ، وتشبه تقريبا أوراق الخس (انظر شكل رقم ٢٠) .

ثالثا : أسئلة شائعة من نباتات المستنقعات :

وهذه النباتات لها جذور ، وتوجد الجذور والجزء السفلى من الساق تحت سطح الماء بينما يوجد الجزء العلوى من الساق والمحتوى على الأوراق والنورات فوق سطح الماء ، ومن أمثلة هذه النباتات :-

١ - نبات البوص العادي

ويعتبر من النباتات الدائمة طول العام ، وأهم ما يميز النبات الآتي :

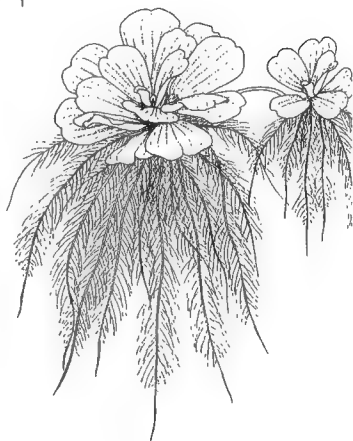
- * السيقان مجوفة ، مستديرة ، طويلة يصل طولها من ٦٠ - ٤٠٠ سنتيمتر أو أكثر .
- * الأوراق طويلة ، رمحية الشكل ، مسطحة ، ويبلغ طول نصل الورقة من ٢٠ - ٦٠ سم وعرضها من ٨. الى ٤ سم .
- * النورة توجد في قمة الساق ، يبلغ طولها ١٥ - ٧٥ سم ، شكلها ريشي ، وغالبا ما يميل لونها الى اللون البنفسجي (انظر شكل رقم ٢٠) .
- وعادة ما يشاهد البوص في المجارى المائية الضيقة ، وعلى حواف الأنهار ، والبرك والبحيرات ، والمستنقعات ، وعند مصبات الأنهار ، وكذلك المصارف المائية .

٢ - السمبار

يعتبر من النباتات الحولية أو الدائمة طول العام وأهم مميزاته الآتي :-



(البوص)
نباتات المستنقعات



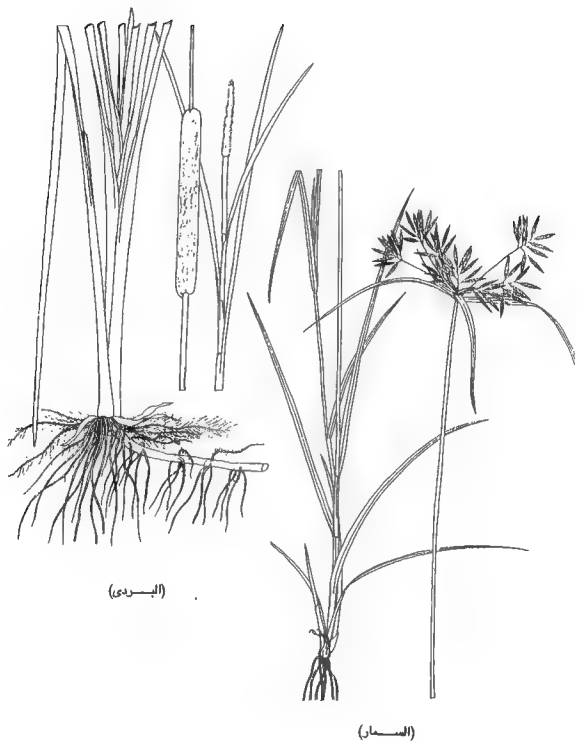
(الزقيم)
من النباتات المائية الطافية

شكل رقم (٢٠)

- * السيقان عادة ما تبد ورقية خاصة عند القاعدة وتمتد لطول يصل الى خمسة أمتار أو أكثر ، وعادة ما تكون السيقان مثلبة الشكل .
- * نصل الورقة غالبا ما يكون مسطح كما في النوع شكل (٢١) وقد تختزل الورقة تماما متحولة الى غمد وتبدو الساق عارية .
- * تتكون النورة من رأس واحدة أو عدة رؤس وتصطف هذه الرؤوس في شكل خيمي (انظر الشكل) .
- * وينتشر هذا النبات بوفرة في النيل ، وتوجد جزر بأكملها من هذا النبات تمتد في بطن النهر .

٣ - البيردي

- يعتبر من النباتات القوية الدائمة طول العام وأهم ما يتميز به الآتى :
- * الجزء القاعدي من الساق يشبه الكورمه كما في نبات حب العزيز الذى يؤكل في المناطق الشعبية ويتميز النبات بجذوره الكثيفة القوية .
- * غالبا ما تكون الأوراق جذرية أى تنشأ بالقرب من الجذر وتكون مستقيمة قائمة .
- * الجزء القاعدي من الورقة يكون غمد مفلق يغلف الساق بإحكام ويضيق الغمد في الإتجاه الى أعلى .
- * الجزء العلوى من الورقة مستقيم شبه دائرى أو مسطح نوقمة كلية أو حادة .
- * النورات متميزة جدا ولونها مائل للبنى وتشبه أصبع الحلوى الذى يتناوله الصغار ، ويطلق على هذه النورات اسم ذيل القط الصلب (انظر الشكل)
- وغالبا ما يشاهد هذا النبات في صورة تجمعات في المصارف والقنوات المائية ، والمستنقعات . ويتخذ الكثير من الطيور المائية خاصة الدجاج المائى " الفطيس " وبعض العصافير ، والحيوانات الثديية نصف المائية أى التى تعيش في الماء بعض الوقت كبعض الفئران من تجمعات هذا النبات مأوى تخبئ فيه .



شكل رقم (٢١) (أمثلة شائعة من نباتات المستنقعات)

الأضرار الناتجة عن التلوث البيولوجي

الإصابة بالأمراض :

بعض الأمراض البكتيرية

أهم أنواع البكتيريا التي غالباً ما تلوث الهواء والأمراض التي تسببها:

من أهم أنواع البكتيريا التي تلوث الهواء نوع يسمى بالمكورات الرئوية Pneumococcus ، وهى عبارة عن بكتيريا كروية موجبة الجرام تسبب الإلتهاب الرئوى للإنسان ، ومنها ما يسبب الإلتهاب السحائى " التهاب الأغشية المحيطة بالحنك والحبل الشوكى " والتهاب الأذن الوسطى ، وقد تسبب التهاب فى ملتحمة العين ، وايضا قد تحدث التهابا فى الجيوب الأنفية وتحدث العدوى بهذه البكتيريا من الهواء الخارجى الملوث بها الذى يستنشقه الإنسان خاصة فى الأماكن رديئة التهوية والأماكن المزدحمة . فقد يكون هناك شخص مصاب يلوث الهواء بعطسة ويصافه فى حالة عدم الوعى الصحى ٠٠ أوحتى حديثه مع الآخرين . ويتم التعرف على البكتيريا المسببة للمرض وذلك بإجراء مزرعة خاصة فى المختبر . ويتم العلاج والوقاية بالطرق الآتية :

- * العلاج بالمضادات الحيوية المناسبة .
- * التهوية الجيدة للغرف وعدم التعرض للرياح المتطاير من فم وأنف المريض .
- * تجنب الأماكن المزدحمة .
- * من الطرق المتبعة لمنع إنتشار الإلتهاب الرئوى هى إعطاء اللقاح الخاص قبل أن يتسلل المرض الى الأفراد الأصحاء .

كما يوجد نوع آخر من البكتيريا يلوث الهواء ولا يقل أهمية عن النوع الكروى ٠٠٠ الا وهو عصويات الدرن ٠٠ أى البكتيريا التى تسبب مرض الدرن " السل " فى الإنسان ، وهى عبارة عن نوع من البكتيريا العصوية التى لاتصطبغ بصبغة الجرام ويرجع ذلك الى احتواء جدارها على كمية كبيرة من الدهون ، ويمكن صبغها بصبغة " زيل نيلسن " ويوجد نوع آخر يسبب مرض الدرن فى الأبقار والأغنام والإنسان أيضا .

ومرض الدرن ماهو الا التهاب مزمن فى الجهاز التنفسى خاصة الرئتين . وقد ينتشر المرض من الرئة عن طريق الدم الى اجزاء اخرى من الجسم مثل : الكلى ، والعظم ، والامعاء

والأنشية المحيطة بالمخ أو الحبل الشوكي ، وتحدث بكتيريا الدرن التهابا مزمنًا في تلك الأماكن ، فقد تكون ثلثًا ٠٠ أو تحدث تجويفًا ٠٠ أو تليفًا وتكلسًا في الجزء المصاب .

وتحدث العدوى بهذا المرض الفتاك بإستنشاق هواء ملوث بالميكروب ويكون ذلك عن طريق الرذاذ المتطاير من أنوف وأفواه المرضى أو عن طريق البصاق . كما تحدث العدوى بتناول لبن ماشية مصابة بالسل ، وفي هذه الحالة يكون المرض متمركزًا في الأمعاء .

ومن الأعراض المميزة للسل الآتي : سعال متكرر يلزم المصاب ، ويكون في بادئ الأمر جافًا ثم يصبحه مخاط صديدي . حدوث نزيف رئوي وينزل المخاط مصحوبًا بدم . ارتفاع متقطع أو مستمر في درجة الحرارة . عرق غزير خاصة أثناء الليل . هزال وفقد الشهية وضيق التنفس وسرعة النبض وآلام في الصدر .

ويتم تشخيص المرض عن طريق إجراء الأشعة السينية على الصدر واختبار حساسية الجلد . وللتعرف على البكتيريا المسببة يتم عمل مزرعة لمسحة من بصاق المريض . ويعد التشخيص يتم علاج المرض بالأدوية المناسبة ومنها حمض الباراكسينوسا ليسيلك .

ومن أهم طرق الوقاية والحد من الإصابة بالدرن : تحسين مستوى المعيشة والتغذية والسكن ونشر الوعي الصحي لرفع ثقافة المواطنين . تطعيم الأطفال بالعلم الخاص المسمى " بي سي جي " . على اللبن قبل شربه .

عصويات الجمرة Amthrax

عبارة عن نوع من البكتيريا العصوية موجبة الجرام تسبب مرض الجمرة الذي يصيب الحيوانات أساسًا مثل الأبقار والأغنام وقد ينتقل إلى الإنسان مسببًا إصابته إما بالجمرة الرئوية التي تصيب الرئتين وتسبب التهابهما أو بالجمرة الخبيثة التي تصيب الجلد وتسبب التهابه .

وتحدث إصابة الإنسان بهذا المرض نتيجة احتكاكه بالحيوانات ويكون ذلك جليًا في الأشخاص الذين يعملون في الحقل الحيواني مثل تجار ومربي الماشية والفلاحين ، والجزارين ، والأطباء البيطريين ، ومصنفي الصوف ، والعاملين في دباغة الجلود وتشكيلها .

ففي الجمرة الجلدية : تنتقل البكتيريا من الحيوان المصاب إلى الإنسان وذلك عن طريق لمس الجلد أو الصوف ٠٠٠ أما الجمرة الرئوية ، فتنتج عن طريق إستنشاق ذرات الهواء التي تحمل البكتيريا .

- ويتم تشخيص المرض معمليا وذلك بأخذ مسحة من إفرازات الإلتهابات الجلدية أو بصاق مريض بالربوة ، وصبغها بصبغة الجرام ثم فحصها اسفل المجهر . أو بإجراء المزرعة الخاصة لهذا النوع من العصويات .
- وعن أهم طرق العلاج والوقاية الآتى :
- * تناول المضادات الحيوية مثل البنسلين تحت إشراف طبي .
- * تطعيم الافراد الذين تحتم عليهم طبيعة عملهم الإحتكاك والتعامل مع الحيوانات بالطعم الخاص .. وهؤلاء الافراد هم : تجار الماشية ، والفلاحين ، والجزارين ، والأطباء البيطريين .
- * اعدام الحيوانات التى يثبت اصابتها بالمرض .

أهم أنواع البكتيريا التى غالباً ما تلوث المياه والأمراض التى تسببها :

مما لا شك فيه ان مياه الصرف تحمل الكثير من الميكروبات وعلى رأسها البكتيريا - تحملها الى النهر أو البحر - وتعمل هذه الميكروبات على تلويث المياه ، وتلويث المنتجات المائية من اسماك ورخويات وقشريات وغيرها . وإذا ما استخدم الإنسان تلك المياه الملوثة في الشرب أو غسل بعض المأكولات ، أو تناول الإنسان تلك الكائنات المائية الملوثة فإنها تسبب له أمراضا مختلفة ، وقد تؤدى الى تسممه وربما الموت إذا لم تكن هناك اسعافات سريعة . وعن أهم هذه البكتيريا والأمراض التى تسببها الآتى :

1 - السالمونيللا Salmonella : وهى نوع من البكتيريا العسوية سالبة الجرام ، وتسمى عصويات التيفود حيث انها تسبب مرض التيفود والباراتيفود ، أو السالمونيللوزيس وقد اجتاح التيفود بلادا كثيرة منها لندن وذلك في أواسط القرن التاسع عشر ، وكان ذلك ناتجا عن تلوث المياه بقاذورات المجارى .

والتيفود حمى تصيب جسم الإنسان سببها تناول شراب أو طعام ملوث بهذا النوع من البكتيريا ، وقد يكون الطعام طازجا أو محفوظا . ويحدث المرض بعد دخول البكتيريا الى القناة الهضمية عن طريق الفم -- وفى القناة الهضمية تهاجم البكتيريا النسيج الليمفاوى ، وتتكاثر في هذا النسيج بسرعة هائلة . وقد يصاب المريض امساك في هذه الحالة -- وبعد ذلك تتسرب البكتيريا من النسيج الليمفاوى الى الشعيرات الدموية ثم الى تيار الدم حيث تسرى في

جسم الإنسان . وفي هذه المرحلة تظهر الأعراض المميزة لمرض التيفود وهي : ارتفاع في درجة الحرارة مصحوب بإرتعاشات بالجسم - وعرق غزير ، وشعور بالخمول ، ثم ظهور طفح جلدي لونه أحمر وردي على الأكتاف .

ومع تيار الدم تصل البكتيريا الى اعضاء الجسم الحيوية مثل الكبد والحوصلة الصفراوية " المرارة " والكلى ، والطحال ، . . . وتسبب التهابات في هذه الاعضاء - وتعود البكتيريا الى القناة الهضمية ثانية مع الدم وفي هذه الحالة تنتاب المريض نوبات من الإسهال ويتم تشخيص التيفود بطرق معملية خاصة كفحص الدم أو البراز ، وأحيانا عمل مزرعة . وبعد التشخيص يعالج المريض بالمضادات الحيوية التي من أشهرها الكلورامفينيكول ومن طرق الوقاية الهامة : مقاومة الذباب والحشرات الأخرى التي تنقل الميكروب الى الطعام والشراب وتلوثهما . كما أن هناك طعاما خاصا يعطى لمنع حدوث هذا المرض ، كما يعطى الطعام للأشخاص في المناطق التي يعتبر فيها مرض التيفود مرضا مقوطنا .

٢ - الشيجيلا Shigella : وهي نوع من البكتيريا العصوية سالبة الجرام ، وتسمى عصويات البوسنتاريا ، وتختلف من عصويات التيفود (السالمونيلا) في أنها لا تتحرك ، ولكن عصويات التيفود تتحرك . وتسبب هذه البكتيريا مرض الدسنتاريا الباسيلية . وتحدث الإصابة عن طريق الفم بتناول طعام أو شراب ملوث بهذا النوع من البكتيريا . ومن أهم أعراض مرض الدسنتاريا الباسيلية : إسهال حاد مصحوب بمغص شديد في البطن ، كما قد تنتاب المريض نوبات قي شديدة . ويتم تشخيص المرض بطرق معملية خاصة مثل إجراء مزرعة لعينة من براز المصاب والتعرف على البكتيريا المسببة . وبعد التشخيص يكون العلاج بالمضادات الحيوية مثل السلفا ، والاسترينوميسين ، والتيموسين .

٣ - فيبريو كوليرا Vibrio - Cholerae : أو عصويات الكوليرا : وهي نوع من البكتيريا العصوية سالبة الجرام تعرف دائما بالعصويات الواوية حيث إنها تظهر تحت المجهر على شكل " و " وتسبب هذه البكتيريا مرض الكوليرا اللعين .

وتحدث العدوى عن طريق الفم بتناول طعام أو شراب ملوث بهذه البكتيريا ، وتكون العدوى من الشراب الملوث خاصة ماء الشرب اسرع من الطعام ، لأنه اذا وصلت بكتيريا الكوليرا الى ماء الشرب تكاثرت ونشطت وسببت وباء بين الناس .

ومن اهم الاعراض المميزة لمرض الكوليرا هى : نوبات القيء والإسهال الشديدة ، فغدا وصول الميكروبات الى القناة الهضمية تنتاب المريض نوبات إسهال حادة مفاجئة غير مؤلمة ، ويكون لون البراز في بادئ الأمر اصفرًا عاديًا ثم يصير أبيضًا عكرًا مثل ماء غسيل الآرز . وتتكرر نوبات الإسهال وقد تصل الى ٢٠ مرة في اليوم ، كما يصاب المريض بقيء مفاجئ . ونتيجة الاسهال والقيء الشديدين يفقد الجسم الكثير من الأملاح والسوائل مما يؤدي الى الإصابة بالجفاف والموت اذا لم تتوافر الإسعافات اللازمة .

ويتم تشخيص المرض معمليا وذلك بإجراء مزرعة لعينة من البراز او القيء وبعض الاختبارات الأخرى ويكون العلاج بتناول المضادات الحيوية للتخلص من بكتيريا الكوليرا ، والمرضى الذين وصلوا الى حالة الجفاف يعالجون باعطائهم محلول الملح والجلوكوز عن طريق الحقن في الوريد .

والوقاية يجب عزل المرضى والمخالطين لهم وتطبيق نظام الحجر الصحى ، والتطعيم الإجبارى باللقاح الواقى ضد الكوليرا . ولنوع حدوث إصابات جديدة يجب منع تلوث المياه ببكتيريا الكوليرا وقد يتم ذلك بزيادة نسبة الكلور في مياه الشرب خاصة اثناء الوباء ، هذا بالإضافة الى غليان الماء الذى يستخدم في الشرب أو الطبخ . ومكافحة الحشرات والذباب التى تنقل العدوى .

وتعتبر الكوليرا من أخطر الأمراض الوبائية التى إذا ما أخلت بمجتمع ما تسببت في موت الكثير من افراده في زمن قصير اذا لم تتبع الاحتياطات الطبية والعلاجية السريعة . وقد سمعنا عن وباء الكوليرا الذى اجتاحت مناطق معينة من الهند ، وبنجلاديش ، والمكسيك ، والسودان نتيجة استخدام المياه الملوثة الناتجة عن الفياضانات الأخيرة عام ١٩٨٨ ، وفى إيطاليا عام ١٩٧٣ انتشر وباء الكوليرا وكان ذلك نتيجة تناول رخويات واسماك ملوثة بميكروبات المرض . ولا ننسى وباء الكوليرا الذى اجتاحت مصر عام ١٩٤٧ .

٤ - شعبة البكتيريا القولونية : عبارة عن نوع من البكتيريا سالبة الجرام تعيش في القناة الهضمية للإنسان ولا تسبب اضرارا داخل القناة الهضمية ذاتها ، ويستثنى من ذلك بعض الأطفال الذين يعانون من نزلات معوية مصحوبة بإسهال شديد نتيجة وجود هذا النوع من البكتيريا في امعائهم . وفى ظروف خاصة قد تهاجر تلك البكتيريا الى اماكن اخرى من

ويتم التعرف على الليبتوسبيرا ميكروسكوبيا وأيضا من خلال مزعرة خاصة . ويتم العلاج باستخدام المضادات الحيوية المناسب .

وتكون الوقاية في منع تلوث المياه ببول أو براز الفئران ، وعدمقاء الفئران الميتة في المجارى المائية ، ويجب حرق المصاب منها بعد قتله حتى لا يكون مصدرا لتلوث المياه أو التربة بعد ذلك . كما يجب عدم الخوض أو استعمال المياه الراكدة في أى غرض من الأغراض خاصة المياه القريبة من جحر الفئران .

أهم أنواع البكتيريا التى غالبا ما تلوث التربة والأمراض التى تسببها:

تزرخ التربة بأنواع وفيرة من البكتيريا ، منها النافع ومنها الضار ، ومن أهم وأخطر أنواع البكتيريا المرضية التى تعيش في التربة الآتى .

الكلوستريديا Chlostredia أو عصويات التيتانوس : وهى عبارة عن نوع من البكتيريا العصوية موجبة الجرام تعيش في التراب والسماذ العضوى والقمامة ، وفى القناة الهضمية لبعض الحيوانات ، وقد توجد في الهواء ، وفى حجرات العمليات الجراحية حيث يصبح من الممكن أن تلوث الضبوط الجراحية المصنوعة من أمعاء الحيوانات " Cat gut " وهذا النوع من البكتيريا مقاوم جدا ويتحمل الظروف الصعبة . فمثلا تتحمل التسخين حتى درجة ٥٠م لمدة خمس دقائق ، وتتحمل التعرض للفينول في تركيز ٥٪ .

وتحدث العدوى بمرض التيتانوس عن طريق تلوث جرح غائر ببكتيريا الكلوستريديا . فعند وصول البكتيريا الى الجرح فإنها تنشط وتفرز مواد سامة والتى سرعان ما تصل الى تيار الدم ثم الى اجزاء الجسم المختلفة ومنها المخ ، وعندئذ تظهر الأعراض المميزة لمرض التيتانوس ومن أهمها : حدوث تقلصات في عضلات الجسم ، وتبدو هذه التقلصات جلية على الوجه والفم ، وتقلصات في الجهاز التنفسى مما يؤدى الى إضطرابات في العمليات التنفسية وعدم كفاءة الجهاز التنفسى وتنتهى الحالة بفشل تنفسى قد يؤدى الى الوفاة اذا لم يسعف المصاب .

ويعتبر مرض التيتانوس من أشد الأمراض فتكا بالإنسان خاصة اذا لم يسعف المصاب بأقصى سرعة ممكنة ، وبهذا الصدد هناك معلومات تقول ان واحد ملليجرام من سم البكتيريا السببة للتيتانوس يكفى لقتل ١٠ آلاف شخص .

ويتم التعرف على بكتيريا التيتانوس معمليا وذلك بعمل مزرعة لمسحة من إفرازات جرح مصاب وبعد التشخيص يكون العلاج ، ويتم ذلك بتنظيف الجرح جيدا . . . وإزالة الأنسجة الميتة في الجرح ، وإعطاء المصاب كمية عالية من حقن البنسلين ، كما يجب أيضا إعطائه مصلًا عن طريق الحقن كدواء من العلاج الفعال حيث يظهر أثره مباشرة وأيضا كسبيل للوقاية .

بعض الإضرار التي تسببها الفطريات عند تلويثها للأسطح البيئية المختلفة :

تتمثل الأضرار البيئية للفطريات في الأمراض التي تسببها للكائنات الحية . . . من انسان أو حيوان أو نبات . . . وحتى المباني الأثرية والتماثيل النادرة وغيرها . . . وسنتناول بعض الأمراض الفطرية التي تصيب الإنسان والتي لها علاقة كبيرة بتلوث الأسطح البيئية المختلفة من ماء وهواء وترية .

وعما لاشك فيه أن سطح الجلد هو المستقبل الأول للفطر سواء كان هذا الفطر في الماء أو التربة أو الهواء . وفي هذه الحالة ستظهر آثار الفطر الضارة على سطح الجلد في صورة أمراض جلدية معينة . وفي حالة ما إذا كان الفطر معلقا بالهواء خاصة على بعض نرات الاتربة والغبار التي يحملها الهواء من مكان لآخر فإنه في هذه الحالة ستكون أجزاء القناة التنفسية هي الضحية الأولى لتأثير الفطر ، ويترجم هذا التأثير في صورة أمراض خاصة بالجهاز التنفسي . وقد يبتلع الفطر مع طعام أو شراب ملوث وعندئذ ستظهر أضرار الفطر على أجزاء الجهاز الهضمي .

وسواء كان تأثير الفطر على سطح الجلد أو القناة التنفسية أو الجهاز الهضمي ففي حالة الإصابة الشديدة قد يمتد تأثير الفطر إلى تيار الدم ، ومن ثم إلى أعضاء الجسم المختلفة وتكون العاقبة وخيمة .

ومن أهم الأمراض التي تسببها الفطريات الأمراض الجلدية . . . فحينما يتواجد الفطر على سطح الجلد فإنه يبدأ في إفراز مواد معينة تمكنه من التغلغل في طبقة البشرة أي الطبقة الخارجية المكونة للجلد . . . كما يبدو تأثير الفطر على الزوائد الجلدية مثل الشعر والأظافر ، ويسمى المرض الجلدي في هذه الحالة " بالتيينيا " وتوجد أنواع عديدة من التينيا

تبعاً للمكان الذي يتواجد فيه الفطر من الجسم . فمثلاً توجد تينيا الرأس : حيث تظهر اعراضها المرضية على فروة الرأس والتي من أهمها سقوط الشعر في بعض مناطق الرأس ، ويظهر بقع معينة على فروة الرأس . وتينيا الجسم التي تظهر اعراضها على سطح الجسم في صورة وقع حرشفية دائرية مختلفة الاحجام خاصة على منطقة الرقبة ، والأطراف ، والجذع ، وتكون أكثر إنتشاراً في الأفراد الذين يتعاملون مع الحيوانات خاصة القطط والكلاب . وتينيا اليد التي تظهر اعراضها في منطقة اليد ، وتينيا القدم التي تظهر اعراضها على سطح الجلد بين اصابع القدم ، وتنتشر الفطريات المسببة لهذين النوعين الأخيرين من التينيا في حمامات السباحة غير النظيفة ، وبالماء الملوثة بمياه الصرف ، ومن أهم اعراض هذين المرضين تشقق وتشقق وتآكل الجلد في المناطق المصابة ، وظهور فقاعات ممتلئة بسائل على سطح الجلد، وعند إنفجار هذه الفقاعات يصبح الجلد عرضة لغزو ميكروبات أخرى مما يتسبب في إنبعاث رائحة كريهة من المناطق المصابة خاصة في تينيا القدم . كما قد يصاب الفرد بأنواع معينة من الأرتيكاريا (الحساسية)

كما قد تنمو بعض الفطريات على المواد الغذائية المختلفة ، وتنتج هذه الفطريات بعض المواد السامة التي عند إبتلاعها مع الغذاء تؤدي إلى إصابة الجسم بإضطرابات شديدة . . ، وقد يمتد تأثير تلك السموم إلى أعضاء الجسم الحيوية مثل الكبد والكلى . . . وتحدث بها قصوراً وظيفياً . ومن الأنواع الشهيرة لهذا النوع من الفطريات " فطر الأسبرجيلس " *Aspergillus* ومنه أنواع عديدة شائعة الإنتشار في الطبيعة وتنمو على كل أنواع المادة العضوية في أي مكان رطب وتعمل الأنواع المختلفة من هذا الفطر على تعفن وإتلاف الكثير من الفواكه ، والخضروات ، والخبز ، والجلود . وبعض الأنواع تنمو على الحبوب الزيتية مثل الفول السوداني ، واللوز ، والجوز ، . . . وتفرز هذه الأنواع مادة سامة تسمى " أفلاتوكسين " ، وإذا ما تناول الإنسان حيواً ملوثة بهذه المادة فإنها تؤدي إلى إصابتها بإضطرابات في الكبد وقد تسبب له السرطان . كما أن بعض الأنواع تؤدي إلى إصابة الأذن والريته في الحيوانات الشبيهة بالليفة بأمراض خطيرة وكذلك الإنسان . وتوجد أنواع تؤدي إلى تلف البضائع وبعض المواد المصنعة المخزونة .

التأثير الهدام للأعفان " الميكروبات " على مواد ذات أهمية اقتصادية

عالية :

إتلاف الجلد : من المعروف ان الجلد يدخل في صناعات كثيرة منها الحفائب ، والأحذية ، وبعض الملابس ، والمفروشات . . . الخ . ويتوقع الإنسان ان الأشياء المصنعة من الجلد تعمر بدرجة كبيرة حيث أن مادة الجلد الأساسية بعد المعالجة تعتبر مقاومة لهجوم الميكروبات . فالجلد - حتى في البلاد الحارة - ذو مقاومة مدهشة لفرز الميكروبات ، وإنما تهاجمه الحشرات والديدان . ولكن الدهون والعوامل المحسنة المستخدمة في تلميع الجلد وتحسينه يمكن أن تهاجمها الميكروبات ، وهذه هي المواد التي تستخدمها البكتيريا والفطريات (الاعفان) كغذاء حين تنمو على الجلد ولكنها بعد النمو تنتج أسبافا ، وتآكل سطح الجلد وتجعل شكله قميئا على وجه العموم .

إتلاف المباني : ما يقال عن الجلد يقال أيضا عن المباني ، فتمو الاعفان على الجدران والأسقف ليس سببه في الواقع أن هذه الاعفان تستطيع إستخدام مواد البناء نفسها كغذاء ، ولكن عوامل التجميل كالورق والعجينة المستخدمة للصبغة على الجدران والسقف يمكن للاعفان أن تتغذى عليها . وتحتوى أغلب مواد الديكور على مبيدات ميكروبية كى تمنع نمو الاعفان ، ولكن حين يكون البيت فائق الرطوبة كأن يكون حديث البناء أو مهجورا مثلا فإن المبيدات الميكروبية قد تفسد وتزول فتتمو الاعفان والبقع التي تسبب أكبر إزعاج للسكان بسبب جراثيم الاعفان الملونة ، ويمكن ان تسبب الاعفان في المناطق الحارة تلفا هائلا .

ويرجع السبب في تآكل احجار البناء في معبد " انجوروات " في كمبوديا والذي يبد أثرا عظيما للعمارة القديمة في هذه المنطقة - يرجع الى فعل الميكروبات - إن هذا المعبد يعد أقدم من معظم المباني الأوربية ، وهو الآن يتحلل ببطء بين الاحراش التي تعلو عليه . والسبب في انهياره حسب رأى الدكتور " بوشون " وزملائه في معبد باستور في باريس - هو أن الاحجار تتشبع بالكبريتيد الموجود في تربة المناطق الحارة الملونة نسبيا والتي بنى عليها المعبد ، ويرجع السبب في ظهور هذا الكبريتيد الى فعل البكتيريا المخزنة للكبريتات . ويتأكسد الكبريتيد على سطح الاحجار الى الكبريت وحمض الكبريتيك بوساطة نوع آخر من البكتيريا تسمى " ثيوباسلس " وهذا الحمض هو الذى يحطم الاحجار . كما أن تآكل التماثيل الحجرية في باريس يرجع لنفس السبب .

إتلاف الخشب : والخشب مادة مقاومة نسبيا ، ولكن أى إنسان صادف التعفن الجاف في منزله سوف يدرك مدى ما يمكن ان يسببه غزو الفطريات للخشب من تكاليف ومعايب . والخشب نفسه في هذه الحالة - لا الأصباغ التى قد تغطيه - هو المادة التى تنمو عليها الميكروبات . وهناك العديد من الفطريات التى تعفن الخشب تتراوح في أحجامها بين الفطريات الضخمة التى تشبه شرائح اللحم والتى يراها الإنسان في الغابات وعلى الأخشاب المتساقطة ، وبهذه الشرائح الا ما يعرف بالأجسام الثمرية لهذه الكائنات والفطر الدقيق النادر فائق النشاط المعروف باسم " مايروشيكام فيروكاريا " والذى لا يرى الا حينما ينتج جراثيمه . وتحمل دهانات الخشب مثل الكريوزوت من الفطريات المعقنة له فترة من الزمن قد تبلغ سنوات ، ولكن العلاج الناجح حقا هو أن نحفظ الخشب جافا . وتبقى عروق الخشب المستخدمة في التسقيف قرونا لو تفادينا الرطوبة .

إتلاف الأجهزة الكهربائية والزجاج : تحتوى جميع الدهانات والمواد الراتنجية والطبقات العازلة للأجهزة الكهربائية على مواد تدعم نمو الاعفان ، والمعروف ان عفن " أسبرجيلس ريستركس " ، " ١ " . جلوكاس " يتميزان عند نموهما بإنتاج مواد تحفر الزجاج ، وقد أتلقت هذه المواد اثناء الحرب العالمية الثانية عدسات الكاميرات والنظارات ونحوها بالنمو كطبقة رقيقة على سطح الزجاج .

إفساد الأصباغ : وتستطيع الميكروبات أن تحلل الأصباغ ، وهى هنا أيضا تستخدم المواد المضافة أكثر مما تستخدم الصبغة نفسها كما في حالة الجلد وجبس الجدران . فحمض " الأوليك " والمواد الشبيهة كزيت بذرة الكتان تستخدم بكثرة في دعم المواد الملونة المستعملة في صناعة الأصباغ . وقد تهاجم البكتيريا والفطريات هذه المواد وتتلغ الأصباغ سريعا وبخاصة في المناطق الحارة حيث تتعرض الأصباغ للأحوال الدافئة الرطبة ومما هو ملفت للإنتباه ان مركبات الزرنيخ ظلت مستخدمة حتى الثلاثينات كمواد ملونة في بعض الأصباغ وأوراق الجدران ، ويستطيع كثير من الاعفان تحويل الزرنيخ الى غاز الزرنيخ عندما تنمو على المواد الأخرى في صبغات الزرنيخ . والغاز رائحة الثوم كما انه سام للغاية . وقد حدثت وفيات لأن الناس تنفسوا هواء يحتوى على غاز الزرنيخ الناتج بهذه الطريقة خلال فترة زمنية طويلة .

إتلاف المطاط : عادة ما يعد المطاط مادة ثابتة نسبيا ، ولكن الواقع ان نوعا معينا من الميكروبات تهاجمه . وقد أوضح الدكتور " لاريفير " من هولندا أن الفواصل والمحابس المطاطية في جميع انحاء العالم هى بمثابة " مزارع إخصابية " لنوع معين من الميكروبات وينتشر هذا النوع في كل مكان . وفى هذه الحالة تهاجم الميكروبات المعنية المادة الخام التى يتكون منها المطاط ويطلق عليها " اللانكس " أو اللبن النباتى الذى يجنى من اشجار المطاط .

ولكن هناك طريقة أخرى يمكن أن يتكثل بها المطاط بواسطة الميكروبات ، وتعتمد على حقيقة ان المطاط الطبيعى يجب تقويته قبل إستعماله . وتستدعى التقوية اضافة الكبريت الى المطاط . وعندما يصبح المطاط مبتلا فإن البكتيريا المؤكسدة للكبريت تنمو على حساب هذا الكبريت ، فتحوله الى حمض الكبريتيك ، ويهاجم هذا الحمض المطاط وأية مادة ترتبط به . وقد حدث أثناء الحرب العالمية الثانية تلف بالغ للخراطيم في إدارة المطافئ القومية فى إنجلترا لهذا السبب . وكان العلاج تجفيف هذه الخراطيم باتقان ، وهو سبب الاصرار الشديد من قبل إدارة التدريب على هذا العمل " التجفيف " الذى يبدو كأنه من التفاصيل التامة . وقد وصفت حالات مشابهة أتت الى تلف الفواصل المطاطية التى تحكم اغلاق زجاجات حفظ الفواكه والمواد الأخرى . ويرتبط تلف المطاط في مثل هذه الحالات جميعها بتكوين حمض الكبريتيك .

إتلاف الحديد : قد يتوقع الإنسان أن أنابيب الحديد أو الصلب منيعة ضد غزو الميكروبات ، ولكن الأمر ليس كذلك في الحقيقة . فأنابيب الحديد وما عداها من أنوات الحديد التى لا تتم حمايتها بوسيلة أو بأخرى تصدأ في الهواء الرطب . وهذه الحقيقة مألوفة لدى معظم الناس ، كما أن ضرورة توفر الماء والهواء لحدوث الصدأ معروفة تماما أيضا . ولو غمس الانسان مسمارا من الحديد مثلا في ماء نقي خال من الهواء ، ثم أحكم غطاه بحيث لا يتسرب اليه الهواء لظل المسمار نظيفا لامعا لسنوات . وإذا سمحت للهواء بالدخول لصدئ المسمار سريعا . وأنابيب الحديد المدفونة في التربة مصنوعة من الهواء بصورة جيدة ، وبخاصة حين تكون التربة مشبعة بالماء ، كما أن هناك كثيرا من الميكروبات تستهلك أى هواء يتسرب الى الأنابيب . ومع ذلك يمكن أن تتآكل أنابيب الحديد في هذه الأحوال أسرع مما يحدث في

الهواء . والسبب في هذا التآكل معروف الآن إذ يرجع الى تلك البكتيريا المختزلة للكبريتات . وقد قدرت الخسارة من تآكل الانابيب تحت الأرض في الولايات المتحدة عام ١٩٤٨ بمبلغ يتراوح بين ٢٠٠ ، ٦٠٠ مليون دولار ، ويمكن تلخيص العملية كالآتي :

لو أخذنا قطعة من الحديد النقي غير الصدئ ووضعناها في الماء لتفاعلت وشطرت جزيئات الماء بحيث تنتج الهيدروجين وهيدروكسيد الحديد وتكون المعادلة الكيماوية كالتالي :-



حديد ماء هيدروكسيد الحديد هيدروجين

وينتهى التفاعل عادة حالما يبدأ لأن الهيدروجين يلصق بسطح الحديد ويمنع إستمراره ، وذلك حين لا يكون هناك سوى الماء . أما اذا كان الهواء موجودا فسوف يتفاعل الأوكسجين الجوى مع الهيدروجين مكونا ماء مرة أخرى ، وعلى ذلك تستمر العملية بغير إنتهاء حتى يصدأ الحديد ويتآكل تماما . وفى باطن التربة يغيب الهواء ، وعندئذ يأتى دور البكتيريا المختزلة للكبريتات . ويتضح فعل هذه البكتيريا كالآتي :-



(كبريتات كالسيوم) هيدروجين كبريتيد كالسيوم ماء

ولذلك إذا ما واجهت البكتيريا أنبوبا من الحديد تحمية طبقة من الهيدروجين فانها تستخدم هذا الهيدروجين لإختزال الكبريتات وتحوله الى ماء ، وعلى ذلك يتآكل الحديد ، ثم يتفاعل الكبريتيد فيما بعد مع بعض الحديد لينتج كبريتيد الحديد ، وعلى ذلك يستطيع الإنسان دائما أن يتعرف على هذا النوع من التآكل تحت الأرض ، لأن نواتج التآكل تحثوي على كبريتيد الحديد وهو اسود اللون وليس بنيا ، وله غالبا رائحة كريهة مميزة .

وتآكل أنابيب الحديد تحت الأرض يعد من أكثر الوان التآكل الميكروبي اهدارا للمال ، ويهاجم التآكل أنابيب الغاز والماء وأنابيب المجارى . وهو يتلف الانشاءات البحرية لأن البكتيريا المختزلة للكبريتات تترعرع في مياه البحر ، كما ان التآكل يتلف هياكل السفن . والسؤال الآن هل من علاج ؟ العلاج الوحيد هو ان لا تدفن انابيب الحديد إلا اذا عجزنا عن أى وسيلة أخرى . واذا دفنت يحسن أن نجعل الهواء يصلها بحرية أو طلائها بطلاء كثيف بحيث لا تستطيع البكتيريا أن تخترقه الى المعدن .

نعتقد أن في ذلك كفاية للكثار الهدامة التي تحدثها الميكروبات . ويتضح القارئ إننا ركزنا فقط على الجانب الأسوأ لفعل الميكروبات ، وهذا يتفق والهدف الذي من أجله كان اعداد هذا الجزء من الكتاب ، أما عن الجانب الحسن والقيمة الإقتصادية لفعل الميكروبات فله كتب ضخمة متخصصة .

أهم الأوليات الحيوانية التي تلوث الماء أو الغذاء والأمراض التي تسببها :

يوجد كثير من الأوليات الحيوانية التي تلوث الماء والغذاء وتسبب للإنسان أو الحيوان امراضا خطيرة ... ومن أهم تلك الأوليات الآتي :-

١ - الأميبا الطفيلية أو إنتاميبا هستوليتيكا :

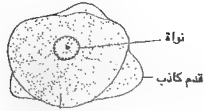
أى الاميبا التي تحلل الانسجة ، وهى نوع من الأوليات المتطفلة التي تسبب مرض الدسنتاريا الأميبية (الزحار الاميبى) في الانسان . ويعيش هذا الطفيل في الامعاء الغليظة للإنسان . وتحدث العدوى إذا ما شرب الانسان ماء ملوثا أو أكل طعاما ملوثا كالفخسروات الطازجة مثل الجرجير والفجل والخس والكرفس والفاكهة التي تغسل بالمياه الملوثة . ومن أهم اعراض المرض : اضطرابات في الامعاء ، وحدث قروح بجدار الامعاء من الداخل ، والميل المتكرر لعملية التبرز ، مع نزول دم ومخاط في البراز (تعنيه) . وفى حالات الإصابة الشديدة قد يخترق الطفيل جدار الامعاء وينفذ الى تيار الدم ثم الى الكبد أو الرئتين أو المخ وقد يحدث بهذه الأعضاء مضاعفات خطيرة جدا . انظر الشكل رقم (٢٢)

٢ - الجيارديا :

يعتبر طفيل الجيارديا من الطفيليات وحيدة الخلية - أى التي تتربك من خلية واحدة مثل الانتاميبا . وهذه الخلية تقوم بجميع وظائف الحياة الضرورية من تغذية ، وحركة ، وتنفس ، وتكاثر ، وإخراج ... الخ . ويعتبر طفيل الجيارديا من الأوليات السوطية - أى التي تتحرك بالأسواط . وينتشر هذا الطفيل في جميع أنحاء العالم إلا انه يكثر في المناطق الحارة ويعيش هذا الطفيل داخل الجهاز الهضمى للإنسان خاصة في الامعاء الدقيقة ، وقد يوجد احيانا في الحوصلة الصفراوية ولا يرى هذا الطفيل بالعين المجردة نظرا لحدته ... ان يبلغ طوله من ٩ - ١٦ ميكرون (الميكرون = $\frac{1}{1000}$ من المليمتر) ، ويبلغ عرض من ٩ - ١٢ ميكرون . والطفيل عريض من الامام ومديب من الخلف ، ويبرز من جسم الطفيل أربعة ازواج



الكيس الناضج في الدماغ
(الطور المدى)



الطور المتحرك (المفتدي)

النتاميا هستوليتيك



الطور المتوصل

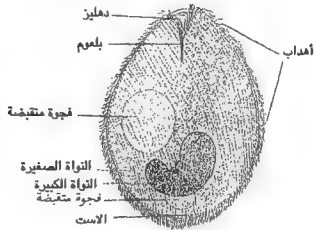


الطور المتحرك بالأسواط

طفيل الجيارديا



الطور المتوصل



الطور المتحرك (المفتدي)

شكل رقم (٢٢)

طفيل بلانتريديوم كولاى

أمثلة من الأرياقات التي تلوث الماء والغذاء وتعيش في تجويف الأمعاء

من الاسواط ، وتحتوى مقدمة الجسم على نواتين بيضاويتين (انظر الشكل رقم) ويخرج
الطفيل مع براز المصاب الى الخارج ، ويمكن رؤيته يوضوح تحت المجهر عند فحص عينة من
براز شخص مصاب . ويرى الطفيل كما هو متحركا تحت المجهر أو في صورته المتحوصلة -
والحوصلة تكون بيضاوية الشكل وقد تحتوى على زوج من الأنوية ولكنها عندما تبلغ تحتوى
على زوجين من الأنوية (انظر الشكل رقم ٢٢)

وتحدث العدوى بطفيل الجيارديا نتيجة إبتلاع الطور المعدى وهو الطور المتحوصل ،
ويكون ذلك بتلوث الشراب في المقام الأول والطعام المغسول بالمياه الملوثة بالأطوار المعدية من
براز المصابين .

ومما يساعد في إنتشار الطفيل هو قرب خزانات (بيارات) الصرف الصحى من
خزانات مياه الشرب . . . ومضخات رفع المياه كما هو شائع في كثير من المدن والقرى .
واعراض الإصابة بالجيارديا تكون على هيئة اضطرابات في القناة الهضمية وعدم
إنتظام عملية التبرز ، والإصابة بالإسهال المفاجئ ، وألم في فم المعدة ، وفى حالة الإصابة
الشديدة قد ينزل البراز مختلطا بدم كما في مرض الدوسنتاريا مما يؤدي الى الإصابة
بالأنيميا والضعف والهزال ، ويكون ذلك جليا في الاطفال . ورغم كل هذه الأعراض إلا أنها
تعتبر أقل حدة عن اعراض الدوسنتاريا الأميبية لأن نشاط الجيارديا يكون محصورا في
الامعاء ولا يمتد الى أعضاء أخرى بالجسم .

٣ - بلازنتيديوم كولاي :

وهذا طفيل ثالث من الأوليات الحيوانية ، وهو من الطفيليات الهيدبية شائعة الإنتشار .
ومن مواصفات هذا الطفيل أنه بيضاوى الشكل تقريبا ، ويغطى بأهداب غزيرة والتي
بواسطتها يتحرك الطفيل . ويعتبر البلازنتيديوم اكبر طفيل من الطفيليات وحيدة الخلية اذ يبلغ
طوله حوالى ٧٠ ميكرون وعرضه حوالى ٤٠ ميكرون (انظر الشكل رقم ٢٢) .
ويعيش هذا الطفيل في الامعاء الغليظة للإنسان . وطريقة العدوى بالطفيل هي نفس
طريقة العدوى في حالة المثالين السابقين (انتاميبا هستوليتيكا ، والجيارديا) ، وذلك بشرب
ماء ملوث أو تناول اطعمة ملوثة كالخضروات الطازجة مثل الجرجير ، والفجل ، والخس ،
والكرنب ، والفاكهة التى تغسل بالمياه الملوثة .

كما أن أعراض الإصابة بالبلانتيديوم تشبه إلى حد كبير أعراض الإصابة بالجيارديا سالفة الذكر ، وأن نشاط الطفيل يكون قاصرا على الأمعاء الغليظة ولا يمتد إلى أجزاء أخرى من الجسم .
ويتم تشخيص الحالة بفحص عينة من براز المصاب حيث يرى طفيل البلانتيديوم بوضوح بشكله المميز تحت المجهر .

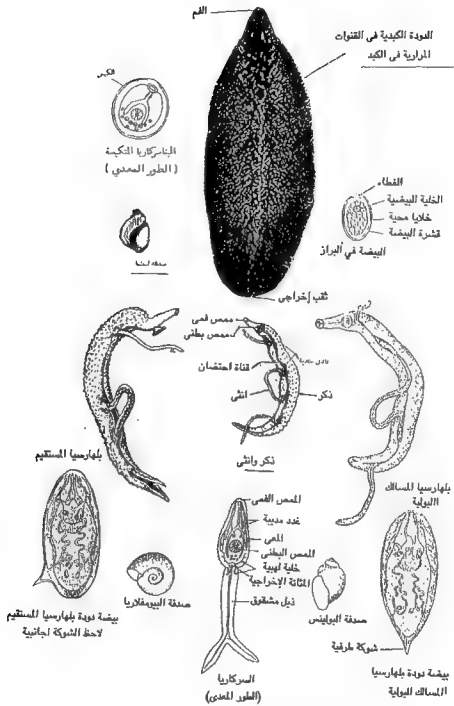
أهم الطفيليات التي تلوث المياه أو الغذاء والأمراض التي تسببها :

كثيرا ما تحتوي المياه - خاصة المياه العذبة على مجموعات من الفواقر التي تعتبر حاضنات تكتمل فيها دورة حياة الكثير من الطفيليات . ومن الفواقر تنطلق الأطوار المعدية بأعداد هائلة تلوث المياه وتسبب الإصابة بكثير من الأمراض الخطيرة ، ومن بين تلك الأمراض :-

البلهارسيا بنوعيهما : بلهارسيا المسالك البولية ، وفيها تضع الديدان البيض نوى الشوكية الطرفية في الشعيرات الدموية الموجودة بجدار المثانة البولية ، وينزل البيض مع البول ويسبب للمريض ألما شديدة عند التبول . والنوع الثاني هو بلهارسيا المستقيم ، وفيها تضع الديدان البيض نوى الشوكية الجانبية في الشعيرات الدموية الموجودة بجدار المستقيم ، وتسبب للمريض ألما عند التبرز ، كما يكون البراز مختلطا بآثار من الدم . وإذا ما اغتسل الإنسان بالمياه الملوثة أو خاض فيها كما يفعل بعض الأطفال وبعض الشباب العابث ، اخترق الطور المعدى المسمى بالسركاريا والقادم من القوقع - اخترق الجلد - إلى تيار الدم ، ويصل إلى الكبد وتحدث الإصابة . (انظر الشكل رقم ٢٣) .

وعند التزاوج تترك الديدان الكبد إلى مكان وضع البيض ومن الأضرار التي تسببها ديدان البلهارسيا الآتى :

- حدوث أنيميا نتيجة النزف المتقطع أثناء التبول أو التبرز .
- قد يحدث سرطان بالمثانة خاصة في الإصابة المزمنة .
- تضخم الكبد والطحال وحدوث الاستسقاء ودوالى المرئ ، أى تصبح الأوعية الدموية التي تغذى المرئ منتفخة وتنزف بين الحين والآخر . . . وكلفنا يتذكر أن الفنان الراحل عبد الحليم حافظ رحمة الله كان يعاني من بلهارسيا مزمنة .



شكل رقم (٢٣) الدودة الكبدية وديدان البلهارسيا

وهناك الدودة الكبدية (الفاشيولا) : ذلك الطفيل الذى يصيب الماشية

والاغنام خاصة عند تناولها غذاء أو ماء ملوثا بالأطوار المعديّة التى تأتى من قواقع معينة تعيش بالمياه ، وتعلق هذه الأطوار المعديّة بأوراق النباتات التى تنمو على حواف الترع ، وتسمى الأطوار المعديّة " ميثاسركاريا " أو السركاريا المتحوّلة . وعند وصول الطور المعديّ الى الامعاء فإنه يخترق جدارها ويّزحف على الغشاء البريتونى المبطن لها من الخارج حتى يصل الى محفظة الكبد ويخترقها الى ان يصل الى القنوات المرارية به ، ثم يثبت نفسه بها ويتغذى وينمو ويحدث تأثيراته الضارة التى من أهمها إصابة الحيوانات بمرض الانحلال أو التعفن الكبدى الذى من أهم أعراضه سقوط الصوف أو الشعر الذى يغطى الجلد ، وفقد الشهية عند الحيوان، ونقص وزنه ، وضموره ، ثم الموت ولاشك ان في ذلك خسارة اقتصادية كبيرة في الثروة الحيوانية تقدر بملايين الجنيهات كل عام . وقد يصاب الانسان بالدودة الكبدية .

والمثال الثالث هو . طفيل الهستيويفيس : وهو يصيب السمك اساسا

وتحدث العدوى للإنسان اذا ما تناول سمكا مصابا غير مطهر جيدا - وتخرج بيضة الهستيويفيس مع براز المصاب وعند وصولها الماء فإنها تدخل قوقعا معينا وتنفق البيضة داخل القوقع ، ويخرج من القوقع سركاريا ٠٠٠ تسبح في الماء ، وعندما يبتلعها السمك فإنها تتوصل داخل جسمه وتصبح جاهزة للعدوى . ويتم إصابة الإنسان بالطفيل اذا ما تناول الإنسان السمك المصاب .

ومن أعراض الإصابة بالهستيويفيس : حدوث آلام في البطن ونوبات من الإسهال ، ونادرا ما تخترق الديدان جدار الامعاء وتصل الى الدم لتصل الى الاعضاء الهامة بالجسم مثل الكبد والقلب والمخ ٠٠٠ (انظر الشكل رقم ٢٤) .

ويتم تشخيص المرض بفحص عينة من براز المصاب تحت المجهر والتعرف على البويضات المميزة للهستيويفيس . ويكون العلاج بتناول مادة " التتراكلورإيثيلين " ومن أهم سبل الوقاية : طهى السمك جيدا حتى يتم قتل الطور المعدي الموجود في أنسجته . ومنع تلوث المياه بالفضلات البرازية .

ومن الطفيليات التي تلوث المياه أيضا طفيل... دايفلو بوشريم :

من الديدان الشريطية - ورأس الدودة مزودة بممصين احدهما ظهري والآخر بطني وذلك للتعلق بأمعاء العائل . ويتصل بالرأس عقل الجسم المختلفة .

وتخرج البيضة مع براز المصاب ، وتفقس عند وصولها للماء ، ويخرج منها جنين يسبح في الماء ، ويلتقط هذا الجنين نوع من القشريات الصغيرة يسمى " سيكلوس " وهو نوع من البراغيث المائية . ويتحول الجنين داخل جسم السيكلوس الى يرقة معدية للسماك فقط ولكنها غير معدية للإنسان . وتتم تلك اليرقة داخل جسم السمك وتتحول الى يرقة أخرى وهذه الأخيرة هي المعدية للإنسان . ويصاب الإنسان اذا ما تناول السمك الذي يحتوى على اليرقة المعدية والغير مطهو جيدا . وعندئذ تصل اليرقة الى الامعاء وتتم الإصابة .

ومن الاعراض المميزة للإصابة بالدايفلو بوشريم : آلام واضطرابات في البطن ، وألم في فم المعدة ، وفقدان الشهية للطعام ، وقد ينتاب المريض نوبات من القيء وأنتيميا . ويتم التشخيص بفحص عينة من البراز تحت المجهر وذلك للتعرف على البيض المميز للطفيل ،

ومن العلاجات الناجحة عقار " نيكوساميد " الذي يقضي على الدودة .
ولتجنب الإصابة بالطفيل يجب عدم التبرز بجوار المراة المائية ، والحرص الشديد على عدم تلوث المياه بالمخلفات البرازية .
كما يؤدي الماء أو الغذاء الملوث الى اصابة الإنسان أو الحيوان ببعض الطفيليات مثل : الدودة الشريطية، وديدان الاسكارس.

الدودة الشريطية (التينيا) : وهي دودة طويلة يصل طولها الى عدة امتار ، جسمها شريطى يتكون من رأس في حجم الدبوس به أربعة مصصات وذلك للإلتصاق بجدار امعاء العائل ، وعنق وقطع عديدة تصل الى ١٥٠٠ قطعة تقريبا . وتعيش الدودة في أمعاء الانسان ، وتوجد في أغلب الأحيان دودة واحدة ، ولذلك فقد تسمى أحيانا بالدودة الوحيدة .
انظر الشكل رقم (٢٤) .

وتحدث الإصابة للإنسان عند تناوله لحما غير مطهو جيدا به الطور المعدى المسمى: بالدودة المثانية - وتصل الدودة المثانية الى الأمعاء ، ويخرج الجزء المقلوب منها الى الخارج

وتبرز الرأس والعنق وتتثبت الرأس بجدار الأمعاء ، وتنوب المثانة ، ويبدأ العنق في النمو ليكون قطع الجسم بذلك تتكون نودة كاملة .

وعندما تنفجج النودة تخرج بعض عقل الجسم الخلفية وهى مكتنزة بالبيض مع براز المصاب إلى الخارج ، وتسمى العقل بقطع الجسم الحبلى . وتبدأ هذه العقل في التحلل وينطلق منها البيض ، ومن هنا تبدأ المشكلة ، فعند ابتلاع الماشية طعاما أو شرابا ملوثا بالبيض يخرج الجنين من البيض ويسمى بالجنين ذو الست أشواك ، ويخترق جدار الأمعاء إلى الشعيرات الدموية ثم النورة الدموية العامة ، ويحمل تيار الدم إلى العضلات مثل عضلة القلب ، الكتفين ، الحجاب الحاجز ، اللسان ، العضلات الهيكلية (اللحم الأحمر) حيث يتحول الجنين إلى الطور المصرى (النودة المثانية).

ومن أهم الاضرار التى تسببها النودة للإنسان الآتى :

- * ضعف الانسان ونقص وزنه وهزاله نتيجة التهام النودة كمية كبيرة من غذائه .
- * قد يحدث إنسداد جزئى في أمعاء الإنسان نتيجة لحجم النودة الكبيرة ويصاحب ذلك إضطرابات شديدة في عمليتي الهضم والإمتصاص .
- * المواد الإخراجية للديدان سامة ويسبب ذلك اضطرابات عصبية مرضية .
- ويتم تشخيص الإصابة وذلك بفحص عينة من البراز تحت المجهر وذلك التعرف على البيضة المميزة - أو رؤية عقل الجسم الحبلى بالعين المجردة .
- ويتم العلاج باستخدام أقراص : يوميغان " التى تخر النودة وبذلك تفقد قدرتها على التشبث بجدار الأمعاء ومن ثم تخرج بأكملها مع البراز .

الأسكار (شعبان البطن) : وهذه الديدان تعيش وتتكاثر في الأمعاء ، ويصل

طول النودة البالغة حوالى ١٥ - ٣٠ سم ودائما ما تكون الاناث اطول واغظ من الذكور . وتضع الانثى ما يقرب من ٢٠٠ ألف بيضة في اليوم ، ويخرج البيض مع البراز وينتشر في التربة ويلوثها . ويكتمل نمو اليرقة المسببة للإصابة " الطور المدى " في التربة . ويتم هذا داخل البويضة المحاطة بغشاء سميك يحميها من المؤثرات الخارجية . وهذه البويضات دقيقة للغاية ولا ترى الا بالمجهر . وقد تنتقل البويضات وبها الأطوار المعدية الى الأطفال نتيجة لعبهم في التربة ، أو تنتقل من التربة الى مواد الغذاء والشرب المختلفة سواء بالحشرات او استخدام

بقايا هذه المخلفات البرازية كسماد مما يعمل على تلوث الخضروات التي تؤكل طازجة مثل الجرجير والخس والفجل وغيرها .

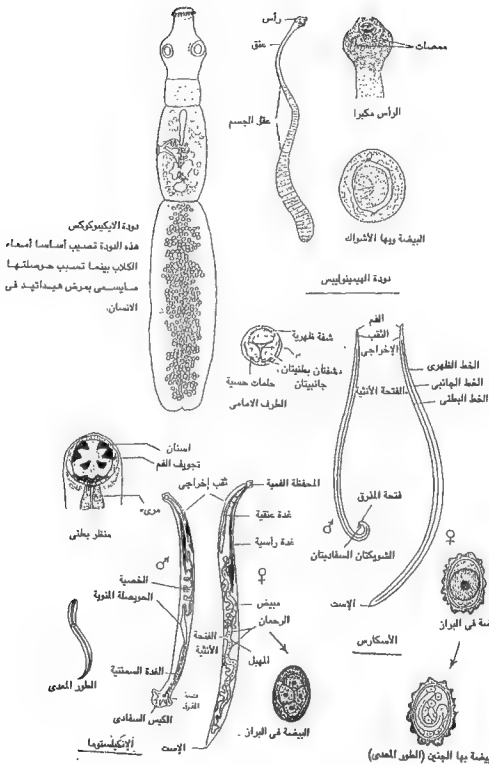
وعندما يتطلع الإنسان الأطوار المعديّة مع الطعام أو الشراب ، تصل الى المعدة ، وفي الجزء العلوى من الأمعاء تنفّس البويضات عن اجنة تخترق جدار الأمعاء وتتسرب مع الدم الى القلب فالرئة مخترقة الحويصلات الهوائية ومنها الى القصبة الهوائية والبلعوم ثم تنزل الى المعدة ثانية لتستقر بعدها في الأمعاء - تتغذى وتنمو ثم يلتقى الذكر مع الأنثى ، بعدها تبدأ الأنثى في وضع البيض الذى يخرج مع البراز وتعاد الكرة من جديد ، انظر الشكل رقم (٢٥)

اهم الطفيليات التي تلوث اتربة والأعواض التي تسببها :

توجد طفيليات كثيرة تلوث التربة من أهمها :

الاسكارس ، الانتكستوما ، الترايكوريس ، الدودة الشريطية " التينيا " ، دودة الكيسة المائية " ايكينوكوكس " ، داي بيكيديم ، هيمينوليس .
وقد تناولنا الاسكارس والدودة الشريطية " التينيا " في الجزء السابق " تلوث الماء والغذاء " وسنتناول باقى الطفيليات كل على حده .

ديدان الإنكلستوما : وهى ديدان شرهة تسلب المصاب جزءا كبيرا من دم مسببة له انيميا حادة مما يؤثر على نموه كما انها تؤثر على القوى العقلية للطفل فيصاب بالبلادة . ويتراوح طول النودة الكاملة ما بين ١ - ٢ سم ، والانتى دائما اطول واغظ من الذكر وتتشبث الديدان باسنانها الحادة بجدار الأمعاء ، وتضع الانثى البيض الذى يخرج مع البراز الى التربة ويلوثها . ويفقس البيض فتخرج منه يرقات صغيرة جدا تستطيع العيش مدة طويلة في التربة حيث المواد العضوية الناتجة من تحلل المخلفات البرازية . وتتسلخ اليرقة اكثر من مرة إلى ان تعطى الطور المعدي . وتحدث العدوى عن سير الأطفال أو الكبار حفاة الاقدام في هذه التربة الملوثة ، فسرعان ما تخترق اليرقات المعديّة الجلد الرقيق بين اصابع القدم الى الشعيرات الدموية ثم تيار الدم فالى القلب - فالرئتين - فالقصبة الهوائية الى المرئ ثم تعود الى المعدة فالأمعاء حيث تستقر وتتغذى وتنمو ، ويتقابل الذكر بالأنثى ، وتضع الأخيرة البيض الذى يخرج مع البراز وتعاد الكرة من جديد . انظر الشكل رقم (٢٥) .



نودة الـيكنوكرىكس
هذه النودة تصيب أسماكاً
الكلاب بينما تصيب حرسلتها
صايسمى بمرض هيداتيد فى
الانسان.

شكل رقم (٢٥) نودة الهمينواييس، الـيكنوكرىكس، ويدان الاسكارس، والانتكيلستوما

ديدان " التراكيبورييس " : وهى ديدان صغيرة رفيعة قريبة الشبه بديدان

الانكستوما ، ويبلغ طولها ما بين ١ - ٢ سم ، وتعيش في أمعاء الانسان . ويخرج البيض مع براز المصاب . والبيض برميلى الشكل بها بروز عند كل طرف ، ولها غطائين : الداخلى منها رفيع والخارجى سميك . ولكى تصبح البيضة جاهزة للعدوى يتطلب ذلك بقاؤها في التربة مدة ٢ اسابيع فى ظروف معقولة من الحرارة والرطوبة . وتحدث الإصابة بإبتلاع البيض المعدى والذى عندما يصل الى الامعاء تنطلق منه يرقات صغيرة تتغذى وتنمو وتتحول الى ديدان كاملة .

ومن اعراض الإصابة بديدان التراكيبورييس : حدوث إسهال . . وتغنية . . واحيانا نزيف من الأمعاء ويخرج البراز مختلطا بدم . . وهذا يؤدى الى الاصابة بالأنيميا والضعف العام .

ويتم التشخيص بفحص عينة من البراز تحت المجهر لرؤية البيض المميز .

ويتم العلاج باستخدام مادة " الميبيندازول "

ولوقاية التربة من التلوث ببويض هذه الطفيليات (الاسكاريس ، الانكستوما ،

التراكيبورييس ، الدودة الشريطية) يجب إتباع الآتى :-

- * منع تسميد المزروعات بفضلات الإنسان البرازية .
- * عدم التغوط في الطرقات والتربة المجارى المائية كالترع والقنوات ، والإكثار من المرافق العامة لهذه الغاية . وتعويد الأطفال على التغوط في المراحيض ، أو أماكن مخصصة يهال عليها التراب .
- * معالجة الأفراد المصابين حتى لا يكونوا مصدرا متجددا لتلوث التربة بالبيض .

دودة الكيسة المائية " ايكينوكوكس " : وهى نوع من الديدان

الشريطية يصيب الحيوانات أكلات اللحوم مثل القطط والكلاب ، وتتخذ من هذه الحيوانات عائلا أساسيا ، أما الإنسان فيعتبر عائلا وسيطا . انظر الشكل رقم (٢٥) . وتحدث الإصابة عندما تاكل تلك الحيوانات جثث حيوانات أخرى مصابة بالطفيل . وتعيش الدودة في أمعاء هذه الحيوانات وتفرز ببويضها مع البراز الى التربة وتلوثها . وتحدث العدوى للإنسان عن طريق التربة الملوثة ببراز الكلاب والقطط المصابة . فقد يتناول الإنسان طعاما أو شرابا أو

حتى يلمس تراباً ملوثاً ببعض هذه الديدان ، تمر البويضات من الفم الى المعدة فالأمعاء حيث تخرج منها أجنة تخترق الجهاز اللفي للأمعاء ، وعن طريق الجهاز الوري تصل لمختلف اجزاء الجسم . وفى الموضع الذى تصله تحدث فيه اكياسا ، وأكثر ما تحدث هذه الأكياس في الكبد (٦٠ - ٧٠ ٪) والرئتين (٢٠ - ٢٥ ٪) ، يتراوح حجم الكيس بين ١ - ٨ سم ٣ . وتسمى هذه الأكياس بحوصلة " هيداتيد " . ويتم العلاج بالجراحة وذلك لإزالة الحوصلة من المكان الذى تكونت فيه .

ولوقاية التربة من التلوث ببيض هذه الديدان يجب عدم ترك جثث الحيوانات المصابة عرضة للكلاب والقطط . والقضاء على الكلاب والقطط الضالة . وعدم اللعب (خاصة الأطفال) مع الكلاب والقطط ، والقضاء على الحيوانات المصابة حتى لا تكون مصدرا متجددا للبيض . هذا بالإضافة الى ما هو متبع في حالة الإسكارس ، الانكلستوما ، الترايكيوريس ، الدودة الشريطية .

دائى يلبديم : وهذا نوع من الديدان الشريطية له رأس به أربعة ممصات ، وعنق متصل به عقل الجسم المختلفة . وتعيش هذه الديدان في أمعاء الإنسان . وتخرج العقل المكتنزة بالبيض مع براز المصابين ، وتتحلل وينطلق البيض بكميات وفيرة ملوثا التربة . ويلتقط البيض نوع من البراغيث يسمى برغوث الكلب ، ويفقس البيض في أمعاء البرغوث ويتحول الى الطور المعدى .

ويصاب الإنسان اذا ما ابتلع برغوث الكلب التى تحتوى على الطور المعدى ، وذلك مع الطعام أو الشراب الملوث ومن الأعراض المميزة للإصابة حدوث نوبات إسهال شديدة مفاجئة ، وقد ترتفع درجة حرارة المريض ويشكو من حساسية في جلده . وما يجب إتباعه لوقاية التربة من التلوث ببيض هذه الديدان هو نفس ما اشير اليه سابقا في حالة الإسكارس ، الانكلستوما ، الترايكيوريس ، التينيا .

ولمنع العدوى يجب القضاء على برغوث الكلب وذلك باستخدام المبيدات اللازمة . والمثال الأخير للديدان الشريطية التى تصيب الإنسان هو : دودة " هيمينوليس " . وتعتبر اصغر دودة شريطية توجد في الأمعاء ، انظر الشكل رقم (٢٥) . ويخرج بيض هذه الديدان مع البراز الى الخارج ويلوث التربة . وينتقل البيض من التربة الى الطعام أو الشراب أو حتى أيدي بعض الأفراد خاصة الأطفال الذين يلعبون في

الأترية ولا يقوم أولياء أمورهم بتنظيفهم والعناية بهم . وتحدث العدوى عند إبتلاع البيض مع الطعام أو الشراب . وفي الأمعاء ينوب جدار البيض ويخرج منها جنين ذو ست اشك ...
سرعان ما يلتصق بجدار الأمعاء . . . يتغذى وينمو ويتحول الى بودة كاملة .

ومن الاعراض المصاحبة لهذه الطفيليات : ألم في البطن . وإسهال ، وقئ .
ويتم التشخيص كالمعتاد بفحص عينة من براز المصابين تحت المجهر للتعرف على شكل البويضات المميزة .

ويكون العلاج بتناول عقار " نيكلوساميد " وقد تحتوى المخلفات البرازية على ميكروبات مرضية أخرى مثل ميكروب الكوليرا . . . النوسنتاريا الأميبية . . . النوسنتاريا الباسيلية . . . التيفود . . . ميكروب شلل الأطفال . . . التهاب الكبد الوبائي . . . وبالطبع ستلوث تلك الميكروبات التربة وقد تنتقل الى الأفراد السليمة بطريقة ما فتصيبهم وتقضى على الكثير منهم . لمزيد من التفاصيل انظر الأمراض البكتيرية الناجمة عن تلوث المياه .

أهم الفيروسات التي تلوث الماء أو الغذاء والأمراض التي تسببها :

فيروس الكبد خاصة الفيروس (A) الذي ينتقل أساسا بواسطة البراز والمكولات والمشروبات الملوثة . ويؤدى الفيروس الى الإصابة بمرض التهاب الكبد الفيروسي الذى من أهم أعراضه خلل ملحوظ في وظيفة الكبد مصحوب بتضخم ، وإصابة بمرض اليرقان (الصفراء) ويصبح البول داكن اللون والبراز أبيض اللون ، ويستمر اليرقان من أسبوعين الى ستة أسابيع ثم يخف بالتدريج ، تاركا المريض شاحبا ، متعبا ، نحिला ، وقد يؤدى الى الوفاة اذا لم تكن هناك رعاية طبية فائقة .

المشاكل البيئية التي تسببها النباتات المائية المختلفة بما فيها الطحالب

- * إعاقة حركة المياه وضعف تيار الماء وربما انسداد المجرى المائى أحيانا وهناك قنوات ومجارى مائية ياكملها قد سدت بالنباتات المائية المتنوعة . . . مما أدى إلى بوار مساحات كبيرة من الأرضى التي كانت تعتمد على تلك القنوات في عملية الري كما تسبب تلك النباتات انسداد مضخات رفع المياه وتلفها .
- * كما تمثل النباتات المائية وسطا خصبا لإنتشار الكثير من القواقع التي تكتمل فيها بودة حياة الكثير من الطفيليات الضارة مثل البلهارسيا والبودة الكبدية إذ تعلق القواقع

بهذه النباتات وتتغذى على بعض أجزائها الخضرية وكذلك البكتيريا والفطريات .
 ناهيك عن إيواء تلك النباتات لكثير من الحشرات المتنوعة وعلى رأسها البعوض ،
 وإيوائها أيضا للتعابين المختلفة والتماسيح في مناطق معينة وكذلك بعض
 القوارض .

* كما تعمل النباتات المائية الكثيفة على إعاقة عمليات النقل النهري وعرقلة حركة الملاحه
 وكذلك التأثير على عمليات صيد الأسماك ففي المستعمرات النباتية الكثيفة لا يمكن
 القاء الشباك والتحكم في عملية الصيد - كما أن حركة الزوارق والنفشات تكون صعبة
 للغاية . وهناك مناطق من مجرى نهر النيل غزتها النباتات المائية مما أدى الى ضيق
 مجرى النهر في تلك المناطق كما أن هناك جزرا يأكملها من النباتات المائية ممتدة
 في النهر لمساحات واسعة . وبمرور الوقت وإنحسار المياه كما يحدث أثناء السدة
 الشتوية للنيل وفي فترات الجفاف ، فقد تموت تلك الجزر وتتحلل مخلفاتها النباتية ،
 ومع استمرار إنحسار المياه يسرع بعض الأفراد الى السطو على أماكن تلك الجزر
 واستغلالها في زراعة بعض النباتات وإقامة بعض المنشآت كنادي ليلي أو مسرح أو
 عشة أو كوخ أو حتى قهوة " غرزة " كما هو حادث بالفعل في مناطق متفرقة على
 مجرى النيل والنتيجة هي إنقراض مجرى النيل بالتدريج . كما أن النباتات المائية
 الكثيفة تحجب نسبة كبيرة من اشعة الشمس الساقطة على المياه ، وبذلك تحرم الكثير
 من الهائمات المائية (البلانكتون) من القيام بعملية البناء الضوئي مما يؤدي الى خلل
 في التوازن البيئي الطبيعي في المياه .

* وحيث أن النباتات المائية تمتص الماء بشراهة فانها تتسبب في فقد نسبة كبيرة من
 المياه المحجوزة وراء السدود والخزانات ، ولا ننسى أن تلك النباتات تؤدي الى
 اضطرابات في عملية توليد الكهرباء من المساقط المائية .

* كما أن الأجزاء المتساقطة من تلك النباتات قد تتعفن وتصبح مرتما لكثير من البكتيريا
 والفطريات الضارة ، وتحلل تلك الأجزاء بفعل البكتيريا يؤدي الى إختزال كمية
 الأوكسيجين الموجودة بالمياه مما يؤدي الى اضطراب في البيئة المائية .

* وجود الطحالب في المياه يؤدي الى إنسداد المرشحات بمحطات تنقية المياه كما أن
 الطحالب قد تتراكم بكميات كبيرة مع طبقات الرمال تحت السطحية مما يقلل من كفاءة

عمليات غسيل المرشحات ونوعية المياه المرشحة ، ومع زيادة المواد العضوية والأحياء الدقيقة كـ بعض الفطريات والبكتيريا بين طبقات الرمال تظهر عيوب المرشحات مثل ظهور كرات من الطمي وإختلاف معدلات الترشيح وتسرب البكتيريا والهائمات (العوالق) الحيوانية مع مياه المرشحات .

- * تسبب الطحالب الكثير من المتاعب في خزانات مياه الشرب وحمامات السباحة حيث تكسبها طعما ورائحة كريهتين مالم يتم التخلص منها أولا بأول .
- * يؤدي نمو الطحالب بدرجة كبيرة الى إعاقه مرور السفن في المجرى المائية كما يؤدي تراكمها على غاطس السفن والبواخر الى خفض سرعتها وزيادة إستهلاكها للوقود ويتطلب نفقات ومجهود لإزالتها بصفة دورية .
- * قد تضر الطحالب بالنباتات التي تنمو في بيئة مائية مثل ريم الارز .

- الفصل السابع -

التلوث الإشعاعي

يعتبر التلوث الإشعاعي من أخطر أنواع التلوث حيث إنه لا يرى ، لا يشم ، لا يمس ، فهو يدخل الى الجسم دون سابق إنذار ودون ما يدل على تواجده أو ترك أثر في بادئ الأمر . ولقد أصبحنا الآن نعيش في جو ملوث بالإشعاع خاصة بعد إكتشاف الطاقة النووية ، ومع التزايد المستمر في الأبحاث النووية . . . وكذلك الانفجارات والكوارث التي تحدث في الأماكن التي تتداول المواد المشعة في صميم عملها . . . وفي سهولة ويسر يتسلل الإشعاع الى الكائنات الحية في كل مكان . . . في الهواء ، . . . في التربة . . . في الماء دون أية مقاومة . فقد يجد طريقة إلى الرئتين عن طريق الهواء الذي يستنشقه الكائن الحي . . . أو يدخل الى الجوف مع الطعام والشراب الذي يتناوله أو يخترق الجلد . ومهما تنوعت الطريقة . . . فالضحية في النهاية هي خلايا الجسم وأنسجته التي تصل اليها المادة المشعة لتحدث بها أضرارا ظاهرة وباطنة تتوقف عليها حياة الكائن ومصيره . . . ويصل الضرر ذروته في حالة تمكن الإشعاع من المادة الوراثية للكائن الحي . . . إذ أنه في هذه الحالة لا يقتصر الضرر على الكائن الحي ذاته . . . بل يتعدى إلى نسله محدثا تشوهات ومشاكل أخرى كما تحكى القنبلتان الذريتان اللتان على مدينتي هيروشيما وناجازاكي في اليابان أثناء الحرب العالمية الثانية عام ١٩٤٥ ، وتسببتا في إبادة الآلاف من البشر ، هذا غير الذين أصيبوا بالتشوهات . . . والآثار الضارة الأخرى التي لحقت بجميع الكائنات الحية وبالرغم من مرور ٤٥ عاما على هاتين القنبلتين فلا تزال الدراسات تجري على الأجيال الجديدة التي خلفها هذا الدمار ومعركة آثار التلوث النووي الإشعاعي " عليها . وكذلك حادث تشيرنوبل بالإتحاد السوفيتي عام ١٩٨٦ . وهناك الكثير من الحوادث البيئية الإشعاعية شبه البسيطة التي تحدث بين الحين والآخر في مناطق متفرقة من العالم .

سبب الإشعاع :

تتكون ذرة العنصر من نواة مركزية تحتوى على بروتونات موجبة الشحنة ونيوترونات متعادلة ، وفي كثير من الذرات يكون عدد البروتونات مساويا لعدد النيوترونات ٠٠٠ ويور حول النواة الكترونات سالبة الشحنة ٠٠ انظر الشكل رقم (٢٦) ويطلق على عدد البروتونات في النواة بالعدد الذرى ، أما مجموع البروتونات والنيوترونات فيمثل العدد الكتلى .

العدد الكتلى = البروتونات + النيوترونات

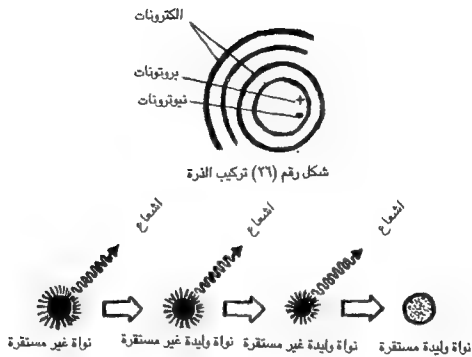
ومن الناحية الكيميائية تستخدم طرق بسيطة للتعبير عن العدد الكتلى والعدد الذرى للذرة ، فمثلا ذرة الكربون (C) تحتوى على ستة بروتونات ، وستة نيوترونات ، وعددها الذرى هو ٦ ، والعدد الكتلى هو ١٢ ، ويرمز إلى ذرات الكربون التى لها عدد كتلى ١٢ ، وعدد ذرى ٦ بالرمز $^{12}_6C$ حيث الرقم العلوى هو العدد الكتلى والرقم السفلى هو العدد الذرى .

وفي بعض العناصر نرى أن أنوية ذراتها تتفق في عدد البروتونات بينما تختلف في عدد النيوترونات ، أى أنها تتفق في العدد الذرى ولكنها تختلف في العدد الكتلى ، ويطلق على هذه العناصر بالنظائر - ويوجد منها نوعان :-

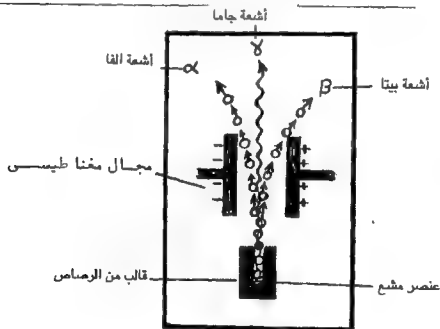
(١) النظائر الثابتة أو المستقرة : وهى التى لايتغير تركيبها الذرى بمرور الزمن وعادة ما تكون لها أعدادا ذرية منخفضة .

(٢) النظائر المشعة (غير المستقرة) : وغالبا ما تكون لها أعدادا ذرية عالية أى أن أنويتها تحتوى على عدد كبير من البروتونات الموجبة الشحنة (معروف أن الشحنات المتشابهة تتنافر) وأنوية النظائر غير المستقرة هذه سوف تتضائل أى أنها سوف تلفظ دقائق نووية - أى سوف يصدر منها اشعاعات خاصة تسمى اشعاعات ألفا α ، بيتا β ، جاما γ ، منتجة نواة جديدة تسمى نواة واعدة . وقد تكون النواة الوليدة مستقرة أو غير مستقرة ، فالنواة الوليدة غير المستقرة سوف تتضائل مرة ثانية ، وتستمر هذه العملية حتى تتكون نواة واعدة مستقرة انظر الشكل رقم (٢٧) . و بمرور الوقت تتحول هذه النظائر إلى عناصر أخرى أقل وزنا وتختلف في صفاتها الفيزيكية والكيميائية .

وإذا ما فقدت الذرة جسيمات ألفا فانها تتحول الى عنصر جديد عدده الذرى يقل بمقدار وحدتين وعدده الكتلى بمقدار أربع وحدات ، أما اذا فقد العنصر دقائق بيتا فانه يعطى



شكل رقم (٢٧) انبعاث الاشعاع من نواة غير مستقرة



شكل رقم (٢٨) الأشعة المنبعثة من عنصر مشع

عنصرا جديدا عدده الذرى يزيد بمقدار واحد نتيجة تحول أحد النيوترونات الى بروتون وانطلاق الكثرين ، وفى حالة إنطلاق أشعة جاما لا يحدث للعنصر أى تغيير .

مصدر الإشعاع :

(١) إشعاع طبيعى :

يحدث الإشعاع فى الطبيعة من تلقاء نفسه دون تدخل الإنسان ، فبعض العناصر الموجودة فى الطبيعة تكون فى حالة غير مستقرة . أى تحوى طاقة زائدة ناتجة عن خلل موجود فى نسبة البروتونات الى النيوترونات المكونة لانبوية تلك العناصر ، وحتى تصل إلى حالة الإستقرار فلا بد أن تتخلص من هذه الطاقة الزائدة فى صورة ما يسمى بالإشعاع . ومن أمثلة تلك العناصر : اليورانيوم ، الثوريوم ، التى توجد بالقشرة الخارجية للكرة الأرضية ويزداد تركيزها فى الصخور الجرانيتية عنها فى الصخور الرملية ، كما أن القشرة الأرضية تحتوى على نسبة ضئيلة من الكالسيوم - ٤٨ المشع والبوتاسيوم - ٤٠ المشع . وقد تم إكتشاف النشاط الإشعاعى عام ١٨٩٦ على يد العالم (بيكرل) ، وقد تحقق ذلك فى خام عنصر اليورانيوم ، وتوالت بعد ذلك الأبحاث والإكتشافات .

كما تتصاعد بعض الغازات المشعة من القشرة الأرضية ومن بعض المباني خاصة الخرسانية نتيجة تحلل بعض المواد المشعة بها ، ومن هذه الغازات - غاز الرادون - ٢٢٢ ، وغاز الثورون - ٢٢٠ ، وكلاهما مشع لجسيمات ألفا وينتجان من تحلل الراديوم والثوريوم على التوالى . ولاشك أن الهواء الذى نستنشقته يحتوى على نسبة ما من هذين الغازين اللذين يجدان طريقهما الى الرئتين ثم الدم فخلايا الجسم المختلفة .

ويتغير مقدار النشاط الإشعاعى الطبيعى فى معظم أنحاء العالم ضمن حدود ضيقة . ولكن يزداد هذا النشاط فى مناطق معينة زيادة عالية بسبب وجود تركيز عال غير طبيعى ضمنها ، كالتربة أو الصخور فى المنطقة . إن أشهر المناطق ذات التركيز العالى للنشاط الإشعاعى هى مناطق المياه المعدنية ومناطق الرمال السوداء .

ففى مناطق الينابيع المعدنية ترتفع نسبة الراديوم والرادون وقد أصبحت معظم مناطق الينابيع المعدنية مناطق سياحية تستغل تجاريا بدعوى شفاء المرضى . لكن الشفاء بسبب المياه المعدنية هو علاج نفسى أكثر مما هو علاج طبى ، ويشجع المرضى ليس فقط على شرب المياه أو الإستحمام فيها وإنما على استنشاق الهواء الذى يرتفع تركيز الرادون فيه

بقدر أكبر من الطبيعي . ففي " باد كاشتاین " في النمسا يوجد ٢٥ ألف حمام رابون للمرضى حيث يمر فيها سنويا مليون زائر حسب احصاءات ١٩٨٠ . إن تركيز الراديوم في الماء المعدني اكبر عشرة اضعاف من تركزه بمياه الشرب .

وتؤلف نسب الراديوم في مياه الشرب باختلاف بقاع الأرض ، فقد تصل في بعض 'مناطق الى خمسة اضعاف الجرعة الاعتيادية ، أما الاغذية فبسبب التشابه الكيميائي بين الراديوم والكالسيوم تمتص التربة الراديوم ، وينتقل منها الى سلسلة الغذاء ، ثم الى الإنسان ، ولقد حددت البحوث نسبة تركيز الراديوم في بعض المواد الغذائية ، كما في الجدول رقم (٣٢) .

ومن الملاحظ أن نسبة تركيز الراديوم في جوز البرازيل أعلى بألف مرة من معدل الأغذية الأخرى ، وقد فسر ذلك بسبب قدرة تلك الشجرة على إمتصاص الباريوم الذي هو متجانس كيميائي للراديوم ، كذلك أشارت بحوث الأمم المتحدة الى إختلاف نسبة تركيز الراديوم في الهيكل العظمي للإنسان في مناطق العالم المختلفة ، كما هو في الجدول رقم (٣٣) .

ويوجد الراديوم أيضا في الصخور بنسب متفاوتة حسب نوعيتها ، فتحتوى الصخور البركانية على نسبة للراديوم ، وخاصة صخور الحمم البركانية في " بيرو " ، كذلك يوجد بنسبة عالية في الجرانيت ، ويوجد تركيز متجانس للراديوم في مياه قعر المحيط ، يعتقد انه بسبب الترسيبات ، ويختلف تركيز الراديوم في المحيطات ، فتركيزه في المحيط الهادئ يعادل ضعف تركيزه في المحيط الأطلسي والهندي .

كما تحتوى الرمال السوداء على فوسفات السيزيوم والليثيوم . وتوجد في ريودي جانيرو في البرازيل وفي الهند . ففي سواحل الرمال السوداء لمدينة " كوارابارى " في ولاية " اسبيريتوسانتوس " في البرازيل حيث يرتفع التعرض للإشعاع في هذه المنطقة يتجول فيها السكان لاعتقادهم بفائدة ذلك صحيا . ويزداد معدل التعرض حتى في شوارع المدينة الى عشرة اضعاف معدل التعرض الطبيعي . إن سبب ذلك يعود الى استخدام رمال " المونازيت " في رصف الشوارع . أما ولاية " كراالا " في الهند فيتعرض سكانها الى ضعف معدل تعرض سكان " كوارابارى " بسبب رمال المونازيت أيضا .

وبالنسبة لليورانيوم : فيوجد في التربة ، وفى الصخور ، بنسب مختلفة في العالم ، حيث يوجد نوع من الصخور تزداد فيه نسبة اليورانيوم ، فصخور الفوسفات في " فلوريدا " بالولايات المتحدة تعتبر مصدرا تجاريا لليورانيوم ، اما صخور الفوسفات في افريقيا فتحتوى على سدى كمية اليورانيوم الموجودة في صخور فلوريدا . ووجود اليورانيوم في التربة والصخور ، يؤدى (ضمن السلسلة الغذائية) الى تواجده في غذاء الإنسان .

وتسمى الإشعاعات التى تلفظها العناصر غير المستقرة بألفا ، بيتا وجاما ، ويرمز لهذه الإشعاعات بحروف الهجاء اليونانية α ، β ، γ على التوالى انظر شكل رقم (٣) ، كما أن هناك مصادر أخرى طبيعية للإشعاع منها الأشعة الكونية .

(٢) إشعاع صناعي:

يحدث نتيجة لفعل الإنسان ... حيث يحاول الإنسان بطرق معينة تحويل بعض العناصر من صورة مستقرة الى أخرى غير مستقرة .. أى إحداث خلل بطريقة ما في نسبة البروتونات إلى النيوترونات في ذرات العناصر وإنطلاق كميات هائلة من الطاقة ، وإشعاعات ألفا ، بيتا ، وجاما . ويلاحظ ذلك في مراكز الأبحاث النووية المختلفة .. ومحطات التجارب الذرية .. والمفاعلات النووية التى وصل تعدادها حتى الآن ٤٨٠ مفاعلا تقريبا على مستوى العالم . ويعتبر هذا النوع من الإشعاع سلاح نوحين .. فإذا ما تحكم الإنسان فيه ووجهه في الاستخدام السلمى كاستغلاله في توليد الطاقة .. وفى عمليات صناعية كثيرة .. وفى مجال الطب .. والزراعة والأبحاث العلمية .. لحقق للبشرية نفعا هائلا وفوائد لاتحصى . أما إذا استعمل في مجالات أخرى مثل الأسلحة النووية والقنابل الذرية .. وإذا لم تتبع الاحتياطات والوسائل الأمنية بمنتهى الدقة في التعامل مع هذا النوع من الإشعاع لكانت العاقبة وخيمة ، ولكان في ذلك دمار للبشرية وكافة الكائنات الحية الأخرى .

أنواع الإشعاع:

يوجد نوعان أساسيان للإشعاع هما :

(١) إشعاع مؤين :

مثل : أشعة أكس ، وأشعة جاما ، والأشعة الكونية وجسيمات بيتا وألفا .

(٢) إشعاع غير مؤين :

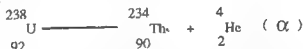
مثل : الإشعاعات الكهرومغناطيسية ومنها موجات الراديو والتليفزيون وموجات

الرادار والموجات الحرارية ذات الأطوال الموجية القصيرة (الميكرويف) والموجات دون الحمراء والأشعة فوق البنفسجية والضوء العادي ، وتعرض الكائنات الحية لمعظم هذه الإشعاعات يوميا .

الإشعاعات التي تطلقها ذرات العناصر المشعة:

إشعاع ألفا (α)

إحدى الطرق التي من خلالها تصبح النواة أكثر استقرارا هي بإعطاء إشعاع ألفا . وإشعاع ألفا ماهر إلا جسيمات (دقائق) تعادل أيون ذرة الهيليوم ${}^4\text{He}_2$ أى عبارة عن بروتونين ونيوترونين . وبإطلاق جسيم ألفا يقل العدد الذرى للنواة بمقدار اثنين ويقل العدد الكتلى بمقدار أربعة . وهناك مصدر معروف جدا لأشعة ألفا وهو النظير الأكثر وجودا لليورانيوم ، اليورانيوم - 238 الذى يتضالع بإعطاء دقيقة ألفا ليكون ذرة ثوريوم - 234 كالآتى :-



النواة غير المستقرة الاصلية مبنية على الجهة اليسرى للسهم ، والنواتج المتكونة من تضالع نشاطها الإشعاعى مبنية على الجهة اليمنى . ونلاحظ من المعادلة السابقة أن عدد البروتونات والنيوترونات على جانبي السهم متساويان . أى أن مجموع الأعداد الكتلية والأعداد الذرية على جانبي السهم متساويان كالآتى :-

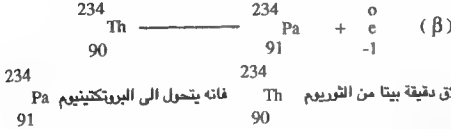
$$\text{العدد الكتلى} = 234 + 4 = 238$$

$$\text{العدد الذرى} = 90 + 2 = 92$$

ويجب أن لا ننسى أن ذرة الثوريوم الناتجة من تضالع اليورانيوم - 238 هي نفسها غير مستقرة وسوف تتضالع لتكوين نواة جديدة . وتعتبر دقائق ألفا أكبر الدقائق المنبعثة من المواد المشعة ، ولها قوة نفاذ قليلة جدا . وتقذف طاقتها بسرعة كبيرة حتى عند انتقالها بالهواء وذلك خلال تصادمها مع جزيئات الهواء . ويمكن لقطعة من الورق أن توقف سيرها . ولا يمكن أن تخترق حتى طبقة معينة من الخلايا على سطح الجلد ، ولكن جرعة خارجية مكثفة من أشعة ألفا يمكن أن تحدث حرقا بالجلد ، بالإضافة الى أنه يمكن لدقائق ألفا أن تؤدى إلى تلف كبير إذا انبعثت داخل الجسم نتيجة إستنشاق أو ابتلاع باعث ألفا .

إشعاع بيتا (β)

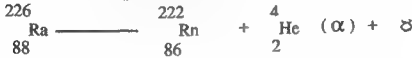
إشعاع بيتا عبارة عن جسيمات (دقائق) تعادل كتلة الإلكترون . وتنطلق دقائق بيتا من النواة نتيجة تحول النيوترون الى بروتون ، ومعنى ذلك أن النواة الوليدة سيكون لها نفس العدد الكتلي ولكن عددها الذرى سوف يزيد بمقدار واحد كالآتى :-



ودقائق بيتا أصغر من دقائق ألفا بسبعة آلاف مرة ، ولهذا فإن لها قوة نفاذ أكبر بكثير ، ويمكن أن تمر دقائق بيتا من خلال الورق ، ولكنها تتوقف بقطعة من الخشب .
يمكن لإشعاع بيتا أن يخترق الطبقة الميتة الخارجية للجلد وتتوقف عندها مسببة تلفا في أنسجة الجلد وينبذ الجلد كما هو لو كان محترقا . ولا يمكن لدقائق بيتا الساقطة على الجلد من الخارج أن تخترق الأعضاء الداخلية . ولكن تأثيرها على تلك الأعضاء يمكن أن يكون فعالا إذا أخذ باعث بيتا داخليا .

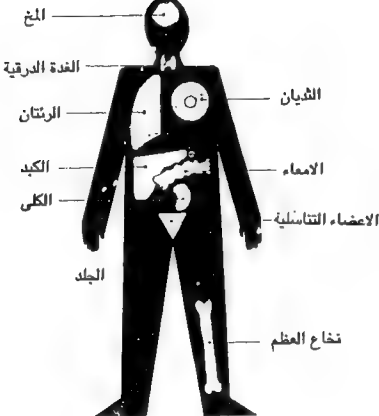
إشعاع جاما (γ)

أشعة جاما ليست بدقائق أو جسيمات ، ولكنها عبارة عن موجات عالية الطاقة مثل أشعة X . وعادة فإن الانوية الوليدة المنتجة ببعث ألفا أو بيتا تكون ذات طاقة عالية أى في حالة هياج ، ولكى تصبح هذه الانوية أكثر استقرارا فإنها تحرر طاقاتها الزائدة على شكل إشعاع جاما . ومعنى ذلك أن إشعاع ألفا أو بيتا يرافقه إشعاع جاما كما في المثال الآتى :-
تحول الراديوم - 226 الى الرادون - 222 وانطلاق إشعاع ألفا وجاما



ولأشعة جاما طاقة عالية جدا ، ولذلك فلها قوة نفاذ عالية جدا ويمكن أن تمر من خلال الورق والخشب بسهولة ولكن ألواح سميكة من الرصاص أو حاجز من الأسمنت المسلح تمنع أشعة جاما من النفاذ ، والعلم فإن هذه الأشعة تخترق جسم الإنسان بالكامل وتسبب له تلفا خلويا كبيرا ، انظر اشكال ٢٩ ، ٣٠ ، ٣١ ، ويمكن تلخيص خواص الإشعاعات السابقة في

الجدول التالى (جدول رقم ٣٤) :
٢٩٦



شكل رقم (٣١)

أعضاء الجسم الأكثر تعرضاً للإصابة بفعل الإشعاعات النووية

جدول رقم (٣٤)

الخاصية	الإشعاعات		
	الفا (α)	بيتا (β)	جاما (γ)
الشفعة الكتلة	موجبة كتلة نواة ذرة الهيليوم (أربع أضعاف كتلة نواة ذرة الهيدروجين)	سالبة $\frac{1}{1837}$ كتلة البروتون	متعادلة ليس لها كتلة لانها عبارة عن موجات كهرومغناطيسية عالية الطاقة مشابهة لأشعة X .
السرعة الانتقالية	بسيطة ٢٠٠ م/ث صغيرة (توقفها قطعة من الورق)	كبيرة (10×10^6 ميل / ث) كبيرة (يوقفها لوح من الخشب)	أكبر (186×10^6 ميل / ث) أكبر (توقف بطيئة من الاسمنت المسلح) أصغر (ضعيفة)
القدرة على التآكل	كبيرة	صغيرة (متوسطة)	

فترة نصف العمر :

هي المدة التي بعدها يتضائل العنصر المشع الى النصف ، وقد يتحول بعدها الى عنصر آخر مشع (غير مستقر) أو غير مشع (مستقر) ، ويوضح ذلك بالمثال التالي :-
لو كان لدينا جرام واحد من عنصر مشع ما وفترة نصف العمر له ساعة واحدة ، فمعنى ذلك أنه بعد مرور ساعة يصبح عندنا $\frac{1}{2}$ جرام من العنصر (بصرف النظر عن الصورة التي تحول اليها النصف الآخر) ، وبعد مرور ساعة أخرى يصبح عندنا $\frac{1}{4}$ جرام من العنصر ، وبعد ساعة ثالثة يتبقى $\frac{1}{8}$ جرام ... وهكذا . الى أن ينتهي العنصر المشع .
وتتراوح أنصاف أعمار النظائر المشعة المختلفة بين أجزاء من الثانية الى بلايين السنين . ومعظم النظائر المشعة المنتجة صناعيا تكون في حالة عدم إستقرار عالية ولها أنصاف أعمار قصيرة جدا ، وتنتج هذه النظائر بواسطة التفاعلات النووية أو بواسطة الانشطار عند قذف نواة مستقرة بنيوترون أو جسيم مشحون . . . و جدول رقم (٣٥) يوضح بعض النظائر المشعة وأنصاف أعمارها :

جدول رقم (٢٥) بعض النظائر المشعة وأنصاف أعمارها

المنصر	التظير	نصف العمر	الإشعاع المنبعث
الهيدروجين	3	١٢ سنة	بيتا
	H		
الكربون	1	٥٧٣٠ سنة	بيتا
	14		
	C		
	6		
البوتاسيوم	40	١٢٨ × ١٠ ^٩ سنة	بيتا وجاما
	K		
	19		
	60		
الكربلت	CO	٥ سنوات	بيتا وجاما
	27		
	131		
اليود	1	٨ أيام	بيتا وجاما
	53		
	99		
التكنيتيوم	Tc	٦ ساعات	جاما
	43		
	226		
الراديوم	Ra	١٦٠٠ سنة	الفا وجاما
	88		
	235		
اليورانيوم	U	٧١ × ١٠ ^٩ سنة	الفا وجاما
	92		
	239		
البلوتونيوم	Pu	٢٤٠٠ سنة	الفا وجاما
	94		

وحدات قياس الإشعاع :

الراد : وحدة قياس كمية الطاقة الإشعاعية الممتصة (جرعة الإمتصاص) .
واحد راد = الجرعة الممتصة من الإشعاع التي تؤدي الى تحرير ١٠٠ جول من الطاقة لكل جرام واحد من النسيج المعرض للإشعاع .
ويعتبر الراد وحدة غير جيدة لقياس أثر الإشعاع على البشر ويرجع السبب في ذلك الى أن الأنواع المختلفة من الإشعاع تسبب أضرارا متباينة للأنسجة البشرية . فمثلا الجرعة التي تبلغ واحد راد من أشعة بيتا تسبب ضررا مقداره عشر ($\frac{1}{10}$) ما تسببه جرعة مقدارها واحد راد من شعاع من البروتونات وهكذا . . . ولذلك تستخدم هذه الوحدة أساسا في المقارنة بين التأثيرات المختلفة لنوع واحد من الإشعاع . وتوجد وحدة عالمية جديدة تسمى "الجرى" .

الرونجن : وحدة قياس الأشعة الصادرة :-

ويستخدم أساسا للأشعة السينية (X) - والرونجن عبارة عن كمية الأشعة الصادرة التي تنتج مقدارا معينا من التأين في حجم محلول من الهواء تحت ظروف معينة . ويعتبر أدق : الرونجن الواحد هو كمية الإشعاع التي تنشئ 2.1×10^9 زوجا من الايونات في ١ سم^٣ من الهواء تحت الظروف العيارية .

الكيرى : يعتبر وحدة قياس للأشعة الصادرة .

الكيرى الواحد = 3.7×10^{10} انحلال بالثانية .

الريم : وحدة قياس التأثير البيولوجي (الكيرى) للإشعاع الممتص .

واحد ريم = الجرعة الممتصة التي سوف تنتج نفس التأثير البيولوجي (الكيرى) لواحد راد من الأشعة السينية على خلايا الجسم .

السيبرت : من أحدث وحدات قياس التأثير الناتج عن إمتصاص الأشعة وتعتبر وحدة قياس الجرعة المكافئة . وتستخدم وحدة السيبرت للدلالة على الأثر المعادل للإصابة ، حيث إن واحد سيبرت يعادل إمتصاص ما مقداره واحد جول من الطاقة لكل كيلو جرام في النسيج البشرى من الأشعة السينية (X) أو ما يكافئها من إشعاعات أخرى .

كيف يصل التلوث الإشعاعي الى خلايا جسم الإنسان :

نتيجة التفجيرات النووية والكوارث التي تحدث في محطات القوى النووية والمفاعلات الذرية ينتج ما يسمى بالغبار الذري الذي ينتشر في منطقة الانفجار أو الكارثة ليلوثها ، ويتسلل بعد ذلك مع حركة الهواء الى مناطق أخرى نائية ، وقد يتصاعد إلى طبقات الجو العليا ليمتزج مع السحب التي تسقط بعد ذلك أمطارا ملوثة بالإشعاع تؤدي الى تلوث التربة والمسطحات المائية وكل ما تلمسه . . وقد يرسب الغبار نتيجة سكون الرياح وفعل الجاذبية وبعض التقلبات الجوية مؤديا الى مزيد من تلوث الماء والتربة إشعاعيا .

ومن العناصر المشعة التي تستخدم على نطاق واسع في مجال أبحاث الطاقة النووية عنصرى الاسترانشيوم - ٩٠ والسييزيوم - ١٣٧ ، ونتيجة لهذا التزايد المستمر في إستخدام هذين العنصرين فانه من المتوقع أن يبلغ التلوث الإشعاعى الناتج عنهما عام ١٩٩٠ م ضعف ، ١٤ ضعف التلوث الذى كان موجودا عام ١٩٨٠ م من العنصرين على التوالى ، ويصل التلوث الإشعاعى الى جسم الإنسان بطريقتين مباشر وغير مباشر .

الطريق المباشر :

وذلك بإستنشاق الهواء الملوث بالإشعاع حيث يدخل الهواء الملوث الى الرئتين ثم الى الدم فخلايا الجسم المختلفة . . وكذلك عن طريق جروح أو تشققات بالجلد .

الطريق غير المباشر :

وذلك بشرب ماء ملوث بالإشعاع . . . أو أكل نباتات (ثمار - أوراق - جنور) ملوثة بالإشعاع . . أو تناول منتجات حيوانية (حليب ، لحوم) ملوثة بالإشعاع . وبالنسبة لتلوث النباتات بالإشعاع يتم ذلك اما مباشرة عن طريق الغبار الذري حيث يرسب هذا الغبار على جسم النبات من سيقان وأوراق وثمار أى كل أجزاء النبات البارزة عن سطح التربة ، وقد يتم التلوث بطريقة غير مباشرة وذلك عن طريق التربة التى ينمو فيها النبات ، وفى هذه الحالة تنتقل المواد المشعة مع العناصر الأخرى غير المشعة التى يمتصها النبات من التربة عن طريق المجموع الجذرى الى أجزاء النبات المختلفة . . . وتدخل هذه المواد المشعة الى أنسجة النبات وتصبح ضمن مكوناته . . . وتتباين أجزاء النبات الواحد في الاحتفاظ بنسب متفاوتة من المادة المشعة . . . فمثلا قد يحتفظ المجموع الجذرى بنسبة من المادة المشعة أكبر من الأوراق أو الثمار . . أو العكس . ويلعب التركيب الكيميائى للمادة المشعة وكذلك الخواص الكيميائية

والفيزيائية للتربة ، وعمر النبات دورا كبيرا في الكمية المتصصة من المادة المشعة ، ومن أمثلة تلك المواد : الكوكيلت ، اليود ، واليورانيوم .

وقد وجد بالبحث أن إمتصاص خلايا النبات لعنصر الاسترانشيوم المشع يكون أكثر من إمتصاص الكالسيوم الذى يتشابه معه في الخواص مما يزيد في تنافس النبات في الحصول على أحدهما من التربة .

وبالنسبة لتلوث الحيوان : فيتم عن طريق التنفس .. حيث يستنشق الحيوان الهواء الملوث بالإشعاع ليصل الى الرئتين .. الدم .. ثم أنسجة الحيوان . كما يتم التلوث أيضا عن طريق أكل الحيوان للأجزاء النباتية الملوثة ، أو شرب مياه ملوثة بالإشعاع ، والنتيجة هي تراكم نسبة من المواد المشعة داخل أنسجة الحيوان ، وعند أكل الإنسان لحوم الحيوان الملوثة أو شرب لبنها تنتقل المواد المشعة الى خلاياه عن طريق الغذاء من خلال الدورة الدموية التى تحمل الغذاء الممتص للخلايا .. وتحدث تأثيراتها الضارة .

كيفية تأثير الأشعة على خلايا الكائنات الحية

عندما يتعرض النسيج الحى لأشعة ذات طبيعة مؤينة مثل ألفا أو بيتا أو جاما أو الأشعة الكونية ، تعمل هذه الأشعة على إنتاج دقائق ذات شحنة غير مستقرة وعالية الفعالية وتسمى الأيونات ، وتعمل هذه الأيونات على إحداث مجموعة من التغيرات داخل خلايا النسيج الحى ، ويتم هذه التغيرات بطريقتين :-

الطريقة الأولى : الفعل المباشر :

في هذه الحالة تضرب البقعة الجزيئات العضوية في الخلية (المواد البروتينية - الكربوهيدراتية ، الدهنية ومشتقاتها) المنتشرة في سيتوبلازم الخلية والداخلية في تركيب العضيات السيتوبلازمية المختلفة من أجسام سبحية ، أجسام جولجى ، الأجسام المحللة ، الشبكة الاندوبلازمية .. الخ - محدثة تغيرات حيوية .. مما يؤدي الى تدمير تلك العضيات وربما تموت الخلية في النهاية .

فمثلا تؤدي بعض الإشعاعات الى تكسير واضح في الأجسام السبحية (مراكز الطاقة في الخلية) حيث إنه يتم داخل الأجسام السبحية الكثير من التفاعلات الكيميائية التى تضمن أكسدة المواد الغذائية وإستخلاص الطاقة منها وذلك بفعل الانزيمات الموجودة بها ..

وفي حالة تدمير هذه الأجسام فإن عمليات الأكسدة ستختل وإن تكون هناك طاقة في الخلية وعليه فستموت .

كما تؤدي الإشعاعات الى تكسير الغشاء المحيط بالأجسام المحللة مؤدية الى إطلاق الانزيمات الموجودة بها ، وتقوم هذه الانزيمات بتدمير الخلية نفسها وهكذا باقى العضيات الأخرى .

وقد يقع تأثير المادة المشعة على نواة الخلية حيث توجد الكروموسومات التى تحمل العوامل الوراثية المختلفة (الجينات) ، وأى خلل في مادة الكروموسوم خاصة تلك المادة المسماة بالمعوض الذى أوكسى ريبوزى النووى (DNA) يؤدي الى اضطرابات معينة منها عدم قدرة الخلية على الانقسام ومن ثم ستموت ، وعندما تموت هذه الخلايا دون تعويض فسوف يموت كل النسيج المعرض للإشعاع ، وأكثر من هذا إذا كان النسيج ضروريا للكائن فربما يموت الكائن مبكرا .

وحتى إذا لم تتحطم جزيئة الـ (DNA) بأكملها فربما تسبب هذه الجزيئة المصابة انقساماً غير عابياً للخلية مكونة خلايا جديدة ذات مادة وراثية (DNA) - مختلفة ، وتعرف هذه الخلايا بالخلايا الطافرة ، وقد يكون للخلية الطافرة DNA مختلف بشكل يجعله غير خاضع لسيطرة الجسم ، وربما يبدأ بالنمو والانقسام بطريقة غير منتظمة ، محطماً الخلايا المحيطة به ، وتدمى الخلايا التى تسلك هذا السلوك بالخلايا السرطانية أو الخبيثة .

وقد يحدث خلل في الشفرات الوراثية التى يحملها جزيئ DNA مؤدياً الى اضطرابات في الصفات الوراثية والتى تظهر في صورة تشوهات وأمراض معينة في نسل الفرد المعرض .

الطريقة الثانية : الفعل غير المباشر :

وفي هذه الحالة تؤثر طاقة الإشعاع المؤين على جزيئات الماء الموجود في خلايا النسيج الحى لتكون أيونات موجبة وأخرى سالبة H^+, OH^- (معروف أن الخلية الحيوانية تحتوي على ما يقرب من 80% ماء) ، كما تتكون جذورا حرة عالية الفعالي $H^{\bullet}, OH^{\bullet}$ ، ويمكن لهذه الجذور الحرة أن تتحد لتكون ماء ، ويمكن أن تتحد فينتج هيدروجين الذى يمكن تحمله من قبل الخلايا الحية عندما تكون كميته قليلة . كما يمكن أن تتحد تلك الجذور لتكون فوق أكسيد

الهيدروجين (H_2O_2) الذى يعتبر سام جدا . وربما كان هذا السبب في أن مرض الإشعاع يشابه التسمم بفوق أكسيد الهيدروجين من عدة وجود . ويمكن أن تتفاعل أجزاء الجنور الحرة أيضا مع الأوكسجين في الخلايا لتنتج جذرا حرا آخر غير مرغوب فيه أكثر من فوق أكسيد الهيدروجين (انظر الشكل) .

الاضرار الناجمة عن الإشعاع :

يمكن تقسيم هذه الأضرار الى مجموعتين :

(١) الاضرار الذاتية (الجسدية) : وهى التى تظهر آثارها في نفس الكائن الحى الذى

تعرض للإشعاع وقد تظهر مبكرة أو متأخرة .

(٢) الاضرار الوراثية : وهى التى تظهر آثارها في الأجيال القادمة نتيجة لتأثير الخلايا

التناسلية في الأفراد التى تتعرض للإشعاع .

وستتناول كل مجموعة على حدة :-

أولا : الاضرار الذاتية (الجسدى) : وتنقسم الى قسمين نتيجة لنظام التعرض للإشعاع :

(١) الاضرار الناتجة عن التعرض الحاد .

(ب) الاضرار الناتجة عن التعرض المزمن .

1 - التعرض الحاد :-

يحدث هذا النوع من التعرض في حالة ما إذا تعرض شخص ما للإشعاعات المؤينة

مهما كان مصدرها مرة واحدة . وفي هذه الحالة تختلف حدة الضرر باختلاف كمية الأشعة

التي امتصها الجسم والمدة التي تعرض فيها لهذه الكمية وكذلك نوع الأشعة .

ومن أهم الأعراض التى تصاحب التعرض الحاد لجرعة متوسطة (٢٠٠ ريم مثلا)

في حالة تعرض الجسم كله دفعة واحدة الآتى :-

* تلف خلايا نخاع العظام التى تقوم بإنتاج الكرات الدموية مما يؤدي الى اضطراب

شديد في عدد الكرات الدموية المختلفة وقلّة عدد الصفائح الدموية ، مع حدوث غثيان

وقى ، وتلف جهاز المناعة لدى الإنسان .

* إصابة الجلد بإحمرار وظهور بعض القروح عليه - كما قد يحترق الجلد في بعض

الاماكن .

* تأثر الطبقة الداخلية لحدار الأوعية الدموية مما يؤدي الى ضعفها وسهولة النزف منها لأقل صدمة أو ضغط .

* تأثر بعض الغدد الصماء (ذات الإفراز الداخلي) أى الغدد التى تفرز الهرمونات مما يؤدي الى خلل في وظائف معظم أعضاء الجسم المختلفة ونقصان وزن المريض بدرجة ملحوظة خاصة في الأسبوع الثانى بعد التعرض .

* تلف بعض الخلايا العصبية والموعية والعضلية والأنسجة الضامة مع فقدان القدرة على التركيز والتحكم . وقد تظهر بعض الأعراض المتأخرة (أى بعد التعرض بعدة شهور أو مدة أطول) عند بعض المرضى ومنها :

- الإصابة بالسرطان بصوره المختلفة ... وفي المقدمة سرطان الدم .

- تلف عدسة العين وضعف الإبصار وقد يؤدي الى العمى .

- تلف الغدد التناسلية : الخصية في الذكر .. والمبييض في الأنثى مما يؤدي الى تشوه الأجنه .. والإصابة بالعقم .

وفي حالة التعرض الحاد لجرعة أقل من المتوسط (١٠٠ ريم مثلا) تقل حدة الأعراض السابقة مع إختفاء معظمها .

بينما التعرض لجرعة أعلى من المتوسطه (٤٠٠ ريم فأكثر) تزداد معها حدة الأعراض السابقة والتي تبدأ بقاءً شديد خلال الساعات الأولى بعد التعرض ويستمر القى لفترة يعقبها فقدان الشهية مع هبوط وهزال شديدين ونزيف وإسهال وإرتفاع في درجة الحرارة وتحدث الوفاة في أيام قليلة ، ويمكن تلخيص تلك التأثيرات في الجدول رقم (٣٦) .

ب - التعرض المزمن :

يقصد به تعرض الجسم لكميات قليلة من الإشعاع لفترات طويلة من الزمن وغالبا ما يلاحظ ذلك في الافراد الذين يعملون في مجال الإشعاع ، ك بعض المحطات النووية والمفاعلات الذرية ... وفي هذه الحالة تدخل الجسم كمية ضئيلة من الاشعة يوميا بعد يوم ... ولا تظهر الأعراض الضارة لهذه الأشعة الا بعد فترة طويلة من الزمن وتتباين أعضاء الجسم المختلفة في تأثرها بالإشعاعات نتيجة هذا التعرض المزمن ومن بين هذه الأعضاء الآتى :

(١) الجلد : يختلف التأثير على الجلد باختلاف نوع الإشعاع ومكان الجلد .. وعن أهم الأعراض التى تصيب الجلد نتيجة للتعرض :

- تغير لون الجلد نتيجة لإختفاء الصبغة الملونة للجلد (الميلانين) .
- ظهور تشققات وتقرحات واحمرار في الجلد في مناطق معينة من الجسم .
- إتساع الشعيرات الدموية بسطح الجلد وتبدو على هيئة خطوط رفيعة متعرجة مملوءة بالدم .
- ضمور الجلد في بعض مناطق الجسم .
- قد تظلم بصمات الأصابع وربما تختفى .
- ظهور بعض الأورام بالجلد وتشبه في بدايتها ما نطلق عليه بالسنط .
- (٢) العظم : يؤدي التعرض المزمن الى تغيير في تركيب العظم ، فقد يعمل على نقص أو زيادة نسبة الكالسيوم في أماكن متفرقة من العظم ، وفي كلتا الحالتين يكون هذا النوع من العظم أكثر قابلية للكسر من العظم العادي .
- (٣) العين : تتأثر عدسة العين بالتعرض المزمن للإشعاع . . اذ تظهر عتمة بالعدسة مؤدية الى ضعف البصر .
- (٤) الدم : حيث تحدث مجموعة من التغيرات من أهمها :-
- تلف مراكز تخليق الدم في الجسم وهي خلايا نخاع العظام . . وعليه تختل خلايا الدم وأيضا تصبح أشكالها غريبة وهذا بدوره يؤدي الى الإصابة بالانيميا .
- قلة عدد كرات الدم البيضاء عن القيمة العادية بفارق كبير ، وحيث إن الكرات البيضاء تمثل خط الدفاع الأول في الجسم ضد الميكروبات والحماية من الأمراض ، لذلك فان النقص فيها يقلل من كفاءة الجسم ومناعتها ومقاومتها للميكروبات مما يجعله عرضة للإصابة بأمراض - كثيرة منها النزلات المعوية والصدفية . . وتأخر إلتأم أى جرح بالجسم .
- قلة عدد الصفائح الدموية ، وحيث إن الصفائح تلعب الدور الأكبر في تجلط الدم اذا نزف ، فنقصها يعمل على تأخر حدوث التجلط مما يساعد على النزيف والإصابة بالانيميا .
- سرطان الدم . . وهناك درجات مختلفة منه . . لذلك يجب إجراء فحوص دورية على الدم (صورة كاملة للدم) من حيث تعداد وأشكال الكرات الدموية المختلفة والصفائح

الدموية ، وفي حالة حدوث أى تغير في تلك المكونات الدموية يجب معالجته في بادئ الأمر حتى لا تسوء الحالة ويصبح العلاج بعد ذلك مستحيلا .

(٥) الأعضاء التناسلية :

- حدوث تشوهات في الحيوانات المنوية في بادئ الأمر .
 - النقص المدرج في عدد الحيوانات المنوية وتقليص حركتها وأخيرا ينتهى بالعقم .
 - الإجهاض عند الإناث الحوامل ، وإذا استمر الحمل فتولد الأجنة مشوهة .
 - ضمور الخصيات عند الذكور ، والمبايض عند الإناث .
- وكل الأعراض السابقة الذكر تؤدي الى نقص متوسط العمر بالنسبة للمتوسط العام . . ويلاحظ ذلك جليا في الأفراد الذين يعملون في مجال الإشعاع .

(٦) الأعضاء التنفسية :

- الإصابة بالالتهابات الرئوية المتكررة وقد تتليف الرئة .
- في بعض الحالات تظهر بعض الأورام السرطانية في الرئة .

ثانيا : الاضرار الوراثية :

وهي التي تظهر آثارها في الأجيال القادمة نتيجة لتأثر المادة الوراثية (الجينات) في النطف (الحيوانات المنوية عند الذكر والبويضات عند الأنثى) عند كل من كان خصباً من الجنسين ، وغالبا ما تكون هذه الاضرار في صورة تشوهات خلقية وتخلف عقلي ، والقابلية للإصابة بأمراض معينة .

جدول رقم (٣٦)

التأثيرات الناتجة عن التعرض الحاد للإشعاع

الجرعة rems	التأثير
٢٥	بعض التغيرات في عدد كرات الدم البيضاء .
١٠٠	غثيان Navica ي ٥٠٪ من حالات التعرض الإشعاعي وتأثير واضح على الدم وتعب وانهاك جسماني ملحوظ Malaise
٢٠٠	غثيان Navica في كل حالات التعرض الإشعاعي مصحوبة بتعب شديد والموت محتمل حدوث ، كما تنخفض مقاومة الجسم للأمراض وازدياد الإستعداد للإصابة بالأمراض المعدية
٤٠٠	الموت في حوالي ٥٠٪ من حالات التعرض للإشعاع .
٦٠٠	الموت لنسبة كبيرة تصل الى ١٠٠٪ لجميع حالات التعرض لهذه الجرعة من الإشعاع

العوامل التي تتوقف عليها خطر الإشعاع :

يعتمد حجم الضرر الذي يلحق بالكائنات الحية نتيجة تعرضها للإشعاع على عوامل عدة .. من أهمها :-

(١) نوع الإشعاع : إذا تفاوتت درجة نفاذ الأشعة وقوة اختراقها للجسم باختلاف

أنواعها كالآتي :-

(١) الإشعاعات الموجية :

مثل أشعة جاما والأشعة السينية لهما قوة نفاذ عالية - وبعضها قد يخترق جسم 'الكائن الحي' إذا تعرض له ليخرج معظمه من الناحية الأخرى للجسم .

(ب) الإشعاعات الجسيمية :

أي التي لها وزن مثل جسيمات الفا وجسيمات بيتا - لها قوة نفاذ أقل إذا ما قورنت بالإشعاعات الموجية ، ويمكن وقف هذه الجسيمات والوقاية منها بواسطة الواح رقيقة من الرصاص أو الألومنيوم على عكس أشعة جاما وأشعة \times التي قد تحتاج الى ألواح سميكة من الرصاص للتخفيف من تأثيرها .. أنظر الجدول رقم (٣٧) .

الإشعاعات			الخاصية
جاما (γ)	بيتا (β)	الفا (α)	
متعادلة ليس لها كتلة لأنها عبارة عن موجات كهرومغناطيسية عالية الطاقة مشابهة لأشعة \times أكبر (1.6×10^{-10} ميل/ث) أكبر (تتوقف بطبقة من الاسمنت المسلح) اصفر (ضعيفة)	سالبة $\frac{1}{1837}$ كتلة البروتون كبيرة (1.6×10^{-10} ميل/ث) كبيرة (يوقفها لوح من الخشب) صغيرة (متوسطة)	موجبة كتلة نواة ذرة الهيليوم (أربع أضغاف كتلة نواة ذرة الهيدروجين) بسيطة 2.0×10^{-2} م/ث صغيرة (توقفها قطعة من الورق) كبيرة	الشحنة الكتلة السرعة النفاذية القدرة على التأين

(٢) كمية الجرعة التي يتعرض لها الجسم :

فإذا ما تعرض الجسم لجرعة كبيرة دفعة واحدة كان الضرر الناتج كبيرا وقد يؤدي الى الوفاة . أما اذا كانت الجرعة طفيفة كان الضرر الناتج بسيطا ويمكن علاجه .

(٣) نوع عضو الجسم المتعرض ومساحته :

بالنسبة لهذه النقطة يمكن تقسيم اعضاء الجسم المختلفة الى ثلاثة أقسام تبعا لحساسيتها للإشعاع كالآتي :-

أ - شديدة الحساسية مثل : نخاع العظام ، عدسة العين ، الاعضاء التناسلية ، الغدد الصماء والطبقة الداخلية من جدر الأوعية الدموية .

ب - متوسطة الحساسية مثل : الجلد ، الأمعاء والأنسجة الضامة .

ج - قليلة الحساسية مثل : العضلات ، العظام ، الاعصاب والدهون ، وبالمطبع كلما كانت المساحة المعرضة كبيرة كلما كان الضرر كبيرا والعكس صحيحا .

(٤) زمن التعرض :

إذا قسمت الجرعة الصارعة على فترة زمنية طويلة قل ضررها على الجسم والسبب هو أن طول المدة أو الفرق بين التعرض والتعرض التالي يعطى أنسجة الجسم القدرة على أن تستعيد حيويتها وتعويض خسارتها طالما أن الجرعة التي امتصت لم تتلفها تماما .

(٥) المسافة بين الجسم ومصدر الإشعاع :

كلما قلت المسافة بين الجسم ومصدر الإشعاع كان التأثير قويا والضرر كبيرا وكلما بعدت المسافة بين الجسم والمصدر كان التأثير ضعيفا .

(٦) عمر المتعرض للإشعاع :

فالطفل يختلف في تقبله للإشعاع عن الشاب عن المتقدم في السن .

هل هناك جرعة إشعاعية مسموح بها سويا ؟ ونعني بالذات لغير العاملين في حقل

الإشعاع :

الإشعاع الطبيعي والجرعة السنوية الإشعاعية :

نحن نتعرض دائما لإشعاعات أخرى بالإضافة الى ضوء الشمس ، فكل المواد المحيطة بنا تحتوى تقريبا على كميات ضئيلة من المواد المشعة - وقد يستغرب البعض لو عرف

أنه من بين كل ٢٥٠ نظيرا موجودا في الطبيعة هناك ٧٠ نظيرا منها مشعة . ومعظم النظائر المشعة هي لعناصر ثقيلة ، فكل عنصر يزيد عدده الذرى على الثمانين له نظائر مشعة . وفى بدء تكون الأرض كان هناك عدد أكبر من النظائر المشعة ، ولكن مع مرور بضعة آلاف من السنين اضمحلت بعض النظائر المشعة ، واختفى البعض الآخر بسبب قصر نصف عمره .

والعناصر المشعة الطبيعية الموجودة الى الآن على سطح الأرض لابد أن يزيد نصف عمرها عن عمر الأرض ، وتسمى بالنظائر المشعة الأساسية ، أما النظائر المشعة الطبيعية التى يقل نصف عمرها عن عمر الأرض ، ولا تزال موجودة في الطبيعة فهي مشتقة من النظائر الأساسية ، وتسمى بالنظائر المشعة الثانوية .

والنظائر الطبيعية المشعة أنواع : منها النظائر المشعة المنفردة التى تصنف الى نوعين حسب مصدرها فالنوع الأول هو الناتج عن تفاعل الأشعة الكونية مع عناصر طبيعية مستقرة ، وأشهر النظائر المشعة من هذا النوع هو الكربون - ١٤ ، والتريتيوم .

إن فيض الأشعة النووية الطبيعية الناتجة عن هذه المصادر قد تغير منذ بدء التفجيرات النووية فوق سطح الأرض ، فقد بقي هذا الفيض مستقرا لآلاف السنين ، الى ما قبل عام ١٩٥٤ ، عند ذلك لوحظت زيادة في تركيز الكربون - ١٤ في الطبيعة ، وكذلك في تركيز التريتيوم . إن هذه الزيادة سببتها التفجيرات النووية في الخمسينات . ومن النظائر الأخرى من النوع المفرد الكونى : البريليوم ، والصوديوم ، والسيليكون ، والفوسفور ، والكبريت، والكلور . أما النوع الثانى من النظائر الطبيعية المشعة المنفردة فهو الذى من أصل أرضي ، بنصف عمر اكبر من عمر الأرض أويقاربه ، ومن أشهر هذه النظائر البوتاسيوم - ٤٠ المشع ، ويوجد هذا العنصر في الطبيعة بنسبة ٠.١٪ في البوتاسيوم الطبيعى ، وبتناوله نحن في غذائنا العادى . وتوجد كميات قليلة من المواد المشعة في التربة ، والغذاء الذى نتناوله والماء الذى نشربه والهواء الذى نتنفسه والابنية التى تحيط بنا وما تحويه من أساس ، والأجهزة المختلفة التى نستعملها يوميا من كهربية والإلكترونية . . . والسيراميك ومواد البناء المختلفة . . . والزجاج حتى الزجاج المستعمل أحيانا في صناعة النظارات وبعض الجواهرات . . . والإشعاع الذى يصل إلينا من كل هذه المصادر يسمى بالإشعاع الطبيعى . ومن أهم

النظائر المشعة الأخرى غير البوتاسيوم - ٤٠ والتي توجد بصورة طبيعية في كافة الكائنات الحية والتربة : نظيرى الكربون - ١٤ والتريتيوم .

وبالنسبة لمعدل الجرعة السنوية من الإشعاع - فليست هناك قيمة ثابتة واختلف العلماء في تحديد هذه الجرعة .٠٠ فهناك من يقول ٢١١ ريم أى ما يقارب ٢٠٠ مللى ريم .٠٠ ورأى آخر يقول ١٥٠ ريم أى ١٥٠ ملليريم ، ورأى ثالث يقول ٥٠ ريم أى ٥٠٠ مللى ريم فى السنة ، ويعتبر الرأى الثالث هو الأرجح .٠٠ ، ٥٠٠ مللى ريم فى السنة تعادل ما قيمته ٥ مللى سيفرت ، حيث أن ١ مللى سيفرت = ١٠٠ مللى ريم . وأيا كانت القيمة فـ ٦٣٪ منها يأتى من الفضاء الخارجى والمواد الطبيعية في التربة والماء والهواء (الإشعاع الطبيعى) ، ٣٥٪ من الإشعاع الطبى مثل الأشعة السينية للصدر والاسنان أو أى جزء آخر من الجسم ، ٢٪ من التسرب الإشعاعى والتلوث من محطات القوى النووية .

ولا يمكننا السيطرة على الإشعاع الطبيعى ، ولكن يمكننا السيطرة على التعرض للإشعاع من المصادر التى هي من صنع الإنسان .٠٠ ويجب أن نعرف أنه ليست هناك حدود أمنة لتعرض الجسم للإشعاع .٠٠ أى ليست هناك جرعة إشعاعية ليس لها تأثير ، أية جرعة إشعاعية مهما كانت صغيرة لابد أن تحمل معها مخاطرها .٠٠ وقد يفهم البعض من هذا أنه يجب إيقاف إستعمال المواد المشعة .٠٠ ولكن لا .٠٠ لأن هذه المواد تلعب دورا كبيرا في تحسين ظروف المعيشة في جميع أنحاء العالم ، وكل ما يمكن أن يقال بهذا الصدد هو يجب أن يظل الإشعاع عند أقل مستوى ممكن - داخل حدود المعقول - وعلى الإنسان أن يختار حلا وسطا بين الأمن الإشعاعى والاعتبارات الأخرى - عليه أن يزن المنافع بالمخاطر ، وربما تكون هذه القرارات صعبة التنفيذ بسبب نقص المعلومات حول التأثيرات طويلة المدى للإشعاع نو المستوى المنخفض جدا على الانسان .

ومن الدراسات التى أجريت في الولايات المتحدة الأمريكية وجد أنه بإستعمال الجدول التالى يمكن حساب كمية الجرعة الإشعاعية التى يتعرض لها الفرد سنويا :-
مكافئ الجرعة الممتصة

ويجب عند حساب الجرعة الإشعاعية السنوية أن يؤخذ في الاعتبار الجرعة الإشعاعية الناتجة من وجود عنصر البوتاسيم - ٤٠ المشع داخل الجسم ، وتقدر الجرعة الإشعاعية الناتجة عنه بحوالى ١٩ مللى ريم / سنة (٠.١٩ مللى سيفرت) . أى يضاف الى مكافئ الجرعة السنوية المتحصلة بعد عمليات الحساب السابقة ما قيمته ١٩ مللى ريم أو ٠.١٩ مللى سيفرت .

مجالات استخدام الإشعاع السلمية :

أمكن استخدام الإشعاع في مجالات شتى تعود بالنفع على الإنسان وهذه المجالات هي الطب ، الزراعة ، الصناعة ، والأبحاث العلمية المختلفة ، وسنتناول كل مجال على حدة :-

مجال الطب : أمكن استخدام الإشعاع في التشخيص والعلاج والبحث كالاتى :

تشخيص بعض الأمراض :

ويتم ذلك إما بالتصوير بالأشعة السينية كما نرى في الإشعاعات التى تتم على مختلف أجزاء الجسم من جمجمة وصدر وأطراف وغيرها ، أو باستخدام النظائر المشعة وذلك بحقنها أو إعطائها عن طريق الفم وإقتفاء أثارها في أنسجة الجسم وذلك بقياس درجة الإشعاع في أماكن الجسم المختلفة خاصة الأجزاء التى يراد تحديد نشاطها وحجمها . وتستعمل الآن العديد من النظائر المشعة في التشخيص الطبى ، وسيتم الحديث عن بعض هذه النظائر بشئ من التفصيل .

اليود - ١٣١ :

يستخدم هذا النظير في أكثر من نصف الفحوصات التشخيصية التى يستعمل فيها النشاط الإشعاعى ، وهو باعث لدقائق بيتا وأشعة جاما ، وله فترة نصف عمر ثمانية أيام . ويستعمل هذا النظير باستمرار لتحديد حجم الدم و ضخ القلب وحجم البلازما وفعالية الكبد ووظيفة الكلية وأيض الدهون ووظيفة الغدة الدرقية وموضع أورام المخ . وتكمن أفضل فائدة لليود في قياس وظيفه الغدة الدرقية - وهذه الغدة تقع في أعلى الرقبة - وهى عبارة عن فصين على جانبي الجزء السفلى للحنجرة - وهى من الغدد الصماء (ذات الإفراز الداخلى) أى التى يمر إفرازها مباشرة للدم - وتفرز الغدد الصماء عادة الهرمونات : تلك المركبات الكيميائية التى تلعب دورا كبيرا في تنسيق العمليات الحيوية المختلفة بالجسم - ومن هذه الهرمونات هرمون الثيروكسين الذى تفرزه الغدة الدرقية ويحتوى هذا الهرمون عادة على نسبة

عالية من اليود العادى ٠٠ واليور الرئيسى لهذا الهرمون هو التحكم في عمليات التمثيل الغذائى بالجسم وهو ما يسمى بأبيض المواد الغذائية ٠٠ كما له دور في تنظيم سرعة النبض ووراء الدم ٠٠ وإذا ما اختل نشاط الغدة الدرقية اختلت معه العمليات الحيوية السابقة ٠٠ فمثلا زيادة نشاط الغدة ٠٠ أى زيادة إفراز هرمون الثيروكسين يؤدى الى نقص ملحوظ في وزن المريض ، وسرعة النبض ، وكثرة العرق ، واضطرابات عصبية ، وجحوظ العينين ، وقد تتورم الغدة وتبدو الرقبة منتفخة .

ولفحص وظيفة الغدة الدرقية :

يعطى المريض كمية قليلة من اليود - ١٢١ ، وبما أن أى يود في الجسم يتركز في الغدة الدرقية ، فيمكن بعد ذلك مراقبة كمية اليود المشع لتحديد السرعة التى يؤخذ بها من قبل الغدة ، وسيعطى ذلك مؤشرا عن كفاءة عمل الغدة - ففى حالة النشاط الطبيعى للغدة يجب أن تؤخذ ١٢٪ من اليود المشع في خلال ساعات قليلة من التناول ، وتمر الكمية الباقية مع تيار الدم الى الكليتين وتفرز مع البول - أما اذا زادت النسبة عن ذلك أى كان هناك أخذ سريع لليود فهذا يدل على أن المريض يعانى من فعالية شديدة للغدة (افراز الغدة مرتفع) - وإذا قلت النسبة عن ١٢٪ أى كان هناك أخذ بطئ لليود دل ذلك على فعالية قليلة للغدة (افراز الغدة منخفض) ، وفى هذه الحالة يجرى الطبيب الآتى :-

- إعطاء المريض كوب من الماء به جرعة قدرها ٢٠ ميكروكورى من اليود - ١٢١ وذلك على معدة خالية .
- يجمع بول المريض خلال الـ ٢٤ ساعة التالية .
- تحسب نسبة اليود الموجودة في البول وذلك بإستخدام عداد جيغر .
- عندئذ يمكن معرفة نسبة اليود التى حصلت عليه الغدة الدرقية من الكمية المعطاه وهى ٢٠ ميكروكورى ، ومن المعلومة السابقة يمكن تحديد نشاط الغدة .

سرطان الغدة الدرقية :

قد تصاب الغدة أحيانا بسرطان ، ولتحديد ما إذا كان هذا السرطان مستقرا في مكانه أو أنتشر في الجسم ، يعطى المريض اليود - ١٢١ - وبعد بضع ساعات يجرى مسح شامل للمريض وذلك بأخذ مجموعة من الصور لإقتفاء أثر النظير المشع في الجسم ، فإذا لم

يكن السرطان منتشرا فان اليود المشع سوف يظهر مركزا في الغدة الدرقية ، أما اذا كان متفقا فان الصور سوف توضح نقاطا أو مناطق نشطة إشعاعيا في أجزاء أخرى من الجسم.

قياس وظيفة الكبد : كما يمكن إستخدام اليود - ١٣١ في قياس وظيفة الكبد كالآتي : يتم حقن صبغة كيميائية تسمى (روز بنجال) بعد ربطها مع اليود - ١٣١ في الوريد . وعادة مايزيل الكبد هذه الصبغة من مجرى الدم وينقلها إلى الأمعاء وذلك عن طريق القناة الصفراوية ثم تفرز . يمكن تتبع سرعة زوال الصبغة بكواشف تراقب الكبد والأمعاء الدقيقة ومجرى الدم - ويساعد هذا الفحص في إنقاذ المصابين في الحوادث الفجائية التي تأتى إلى قسم الطوارئ بالمستشفيات مثل حوادث السيارات ويعتقد أن أكبادهم متضررة . كما يساعد الطبيب ليحدد وبدون عملية جراحية فيما إذا كانت أنبوبة الصفراء الصناعية الموصلة الكبد بالأمعاء الدقيقة لاتزال تعمل بانتظام أم لا .

كشف الأورام بالمخ :

في حالة الجسم الطبيعية يمنع حاجز المخ الدموي مرور ألبومين الدم من الدخول الى أنسجة المخ ، وفي حالة سرطان الدم ينكسر هذا الحاجز ويسمح بمرور الألبومين إلى نسيج المخ ، وإذا ماكان هناك إشتباه في وجود أورام بالمخ يمكن أن يعطى الألبومين الدم مرتبطا باليود - ١٣١ للتأكد من ذلك - وبإجراء مسح للمخ فاذا ظهرت بقعة أو منطقة نشطة إشعاعيا دل ذلك على وجود ورم .

الفوسفور - ٣٢ :

تتميز خلايا الأورام السرطانية باحتوائها على نسبة عالية من الفوسفور تفوق الخلايا العادية - ولذلك أصبح من الممكن إستخدام الفوسفور المشع للمساعدة في تحديد الأورام السرطانية بالجسم .

وأعظم استعمال للفوسفور - ٣٢ هو في كشف سرطان الجلد ، كما يستعمل أيضا في جراحة المخ خاصة عندما يصبح من الصعب تمييز النسيج السرطاني عن النسيج العادى . وفي هذه الحالة إذا أعطى الفوسفور - ٣٢ للمريض أمكن للجراح قياس النشاط الإشعاعى لخلايا المخ وتحديد أى من الأنسجة سيزال خلال العملية .

الكروم - ٥١ :

- يرتبط الكروم - ٥١ بخلايا الدم الحمراء على شكل كرومات الصوديوم - ويمكن استعمال هذه الخلايا المرتبطة في الحالات الآتية :-
- أ - قياس حجم الدم : وذلك لتحديد ما إذا كانت هناك حاجة إلى نقل الدم أم لا - كما يحدث أثناء النزيف أو الحروق أو الصدمات الجراحية .
 - ب - قياس أعمار خلايا الدم الحمراء : وذلك للمساعدة في كشف بعض أنواع فقر الدم (الانيميا) ، ويتم ذلك بوضع جهاز مراقبة فوق القلب ومن خلاله يمكن كشف خلايا الدم الحمراء النشطة إشعاعيا وتحديد سرعة جريان الدم في القلب .
 - ج - معرفة الوضع الدقيق للمشيمة في المرأة الحامل : ويقوم أطباء التوليد بهذه المهمة .
- فربما كانت المشيمة في موضع قد يحدث منه نزفا يؤدي إلى قتل الجنين . ~~والجدير~~ ولا تنتقل الخلايا الدموية الحمراء المرتبطة بالكروم إلى الجنين.

التكنيتيوم - ٩٩ :

له فترة عمر ست ساعات ، ويستخدم على نطاق واسع خاصة في الولايات المتحدة الأمريكية حيث يتم تشخيص ما يزيد عن ألفي حالة في اليوم الواحد - وهذا النظير مفيد جدا في دراسة أورام المخ والكبد والغدة الدرقية .

العلاج بالإشعاع :

كما تستعمل الإشعاعات في التشخيص الطبي - تستعمل أيضا في العلاج خاصة علاج الأورام - فهناك العلاج بالكوبالت المشع ، والراديم ، والأشعة العميقة خاصة على الأورام الداخلية التي تستعصى فيها الجراحة . كما تستعمل الأشعة السطحية والأشعة فوق البنفسجية وتحت الحمراء في علاج الأمراض الجلدية ، والحالات الآتية توضح ذلك :-

- ١ - قتل الخلايا السرطانية :

تتميز الخلايا السرطانية بأنها أكثر حساسية للإشعاع من الخلايا العادية ، وفي بعض الحالات السرطانية يصعب إزالة النسيج السرطاني جراحيا - وفي مثل هذه الحالات يعطى العلاج بالإشعاع نتيجة طيبة حيث يتم التخلص من النسيج السرطاني بإستخدام إشعاع عالي الشدة يكون على هيئة شعاع رفيع موجه من آلة خاصة الى النسيج السرطاني ،

ويؤدي هذا الإشعاع إلى قتل الخلايا السرطانية وترك النسيج العادي دون أذى . وعامة في العلاج بالإشعاع يراعى ضبط الجرعة بدقة ، والزمن ، والمسافة بين المصدر والجزء المعرض ، والمساحة المعرضة ، حتى لا تحدث الإشعاعات آثارا جانبية في النسيج العادي .

ب - الزرق الإشعاعي:

هو طريقة لإدخال نظير مشع على شكل إبرة أو على شكل بذرة الى المنطقة المراد علاجها - وعادة ما يستخدم عنصرى الراديوم - ٢٢٦ ، والاسترانشيوم - ٩٠ في هذه العملية . وتستخدم طريقة الزرق الإشعاعي في معالجة سرطانات الجلد ، والعين والغدة النخامية- وتوجد هذه الغدة داخل الجمجمة عند قاعدة المخ ، وتعتبر سيدة الغدد الصماء ، إذ تفرز هرمونات متعددة لها دور فعال في تنظيم عمل الغدد الصماء الأخرى بالجسم ، وهذا معناه أن أى خلل بسيط في هذه الغدة يؤدي الى اضطرابات شاملة في أعضاء الجسم المختلفة . وقد تمرض هذه الغدة ، ويتطلب العلاج إستئصال جزء منها ، والتدخل الجراحي في هذه الحالة يكون حساسا جدا وفى منتهى الخطورة للمكان الدقيق الذى تحتله الغدة .

وفى مثل هذه الحالة يمكن زرع حبات صغيرة تشبه الزجاج من مادة مشعة هي أكسيد يترיום - ٨٩ في الغدة - ويترיום - ٨٩ هو باعث لدقائق بيتا ، ولاشعاعه قوة خرق قليلة وبذلك يتم قتل خلايا الجزء غير المرغوب فيه دون التأثير على نسيج المخ .

وعن طريق النظائر المشعة مثل الصوديوم - ٢٤ يمكن تحديد أماكن الضيق في الأوعية الدموية خاصة الشرايين ، وقياس الإشعاعات بعدد جيجر تمهيدا لتعيين أفضل موقع للإستئصال الجراحى .

العلاج بالعقاقير المشعة :

وتتضمن هذه الطريقة تشكيل مواد كيميائية تحتوى على نظائر مشعة ، وهذه النظائر لها خاصية التمرکز في مناطق خاصة في الجسم .

فمثلا اليود - ١٣١ يتركز في الغدة الدرقية ، ولذلك يمكن إستخدامه في تدمير خلايا الغدة في حالة النشاط الزائد لها ، والسبب هو إنبعاث دقائق بيتا نتيجة تحلل اليود المشع عند وصوله للغدة ، وبذلك يقل نشاط الغدة وتعود لحالتها الطبيعية .

وكذلك الفوسفور - ٣٢ يمكن إستخدامه لقتل الخلايا التى تنتج الكرات الدموية الحمراء في حالة إرتفاع عدد هذ الكرات بدرجة مخيفة كما هو في بعض الحالات السرطانية .

تعقيم الأدوات والآلات الجراحية :

هذه الأدوات من مقصات ، ملاقط ، مشارط ، حقن ، إبر ، خيوط جراحية ، أربطة ، قفازات ... الخ يتم تعقيمها عن طريق المعاملة بالإشعاع .

تعقيم المواد الطبية :

كالبنسلين والاسترتيقيميسين وغيرها بالإشعاع حيث إن التعقيم بالتسخين يقلل من كفاءة هذه المركبات .

استخدام الإشعاع في مجال الزراعة :

لقد استقادت البحوث الزراعية كثيرا من النظائر المشعة في دراسة تغذية وأيض النبات والحيوان وأمراض النبات وفي السيطرة على الأعشاب الضارة ، والتغلب على الحشرات فباستخدام النظائر المشعة أمكن قياس نسبة الرطوبة في التربة وتقدير احتياجات النباتات من العناصر المختلفة مثل : الكالسيوم ، الحديد ، الزنك ، الكبريت ، وغيرها ، وكيفية إمتصاص هذه العناصر وسريانها في أجزاء النبات المختلفة وأثر نوع التربة رملية كانت أو طينية وكذلك حمضيتها أو قلويتها على سرعة إمتصاص هذه العناصر . وبذلك عرف الإنسان الكثير من احتياجات النبات من العناصر المختلفة في مراحل نموه والصورة الصالحة لإضافتها له وكيفية وضعها سواء على التربة أو الأوراق .

كما ساهم الفوسفور المشع - ٣٢ في العديد من أبحاث الأسمدة الفوسفاتية : نوعها وكمياتها ومكان وضعها ووقت إضافتها للنبات . وبمزيد من الأبحاث على الأسمدة أمكن معرفة أنسب الأنواع التي يحتاجها النبات ومدى خصوبة التربة وصلاحيتها للإنبات

أمكن عن طريق الإشعاع إحداث طفرات في السلالات النباتية الموجودة وهذه الطفرات النباتية تتميز بأنها ذات قيمة إقتصادية عالية فهي مقاومة للأمراض ، ومحصولها وفير ، وقيمته الغذائية عالية ، وتحمل الظروف البيئية السيئة ، ومن أمثلة ذلك استخدام إشعاع جاما لإنتاج أصناف مختلف من القمح والأرز ، وإستنباط سلالات من القطن مقاومة لمرض الذبول .

كثيرا ما نلاحظ وجود براعم في كل من البصل ، البطاطس ، البطاطا المخزونة ولنع تكون هذه البراعم ، فإن جرعة قليلة جدا من الإشعاع تكفي لذلك .

الفواكه سريعة التلف مثل الموز وأنواع من الفراولة وغيرها يمكن تأخير نضج هذه الفواكه بمعاملتها بجرعات معتدلة من الإشعاع .

الحبوب المخزونة مثل القمح والأرز وغيرها يمكن الحفاظ عليها من الحشرات (السوس) وذلك بمعاملتها بجرعات قليلة من الإشعاع .

وبالنسبة للثروة الحيوانية فقد تم إدخال الكويالات المشع ضمن غذاء بعض الحيوانات وعليه تم الاستدلال على حاجة هذه الحيوانات من هذا العنصر الذي يدخل في تركيب فيتامين ب ١٢ .

الإشعاع في مجال الصناعة : تظهر أهمية الإشعاعات في الصناعة في المجالات الآتية :

- القياس الفوري لسمك المواد وكثافتها والتأكد من تجانس السمك خاصة في الصناعة الدقيقة - ويتم ذلك بإضافة مادة مشعة آمنة للعادة المصنوع منها المادة المراد تحديد سمكها ، ثم تمر المادة أمام أجهزة قياس الإشعاع حيث تحدد درجة الإشعاع باستمرار ، وتدل زيادة هذه الكمية أو نقصها على زيادة السمك أو نقصه .
- الكشف عن تلف الآلات وتآكلها والتوائها وعند حدوث عطب بالأجزاء الداخلية التي لا يمكن الوصول إليها . ويتم هذا الكشف بالتصوير الإشعاعي .
- الكشف عن شروخ الحديد الدقيقة واللحامات بواسطة الإشعاع .
- تحديد أماكن التلف في أنابيب المياه مثلاً وذلك بإدخال مادة مشعة غير ضارة كالكلور أو اليود في خطوط المياه وقياس النشاط الإشعاعي بالأجهزة الخاصة عند مواضع معينة من الخطوط . ويعرف مكان التلف بإنخفاض قوة الإشعاع وذلك لتسرب السائل أو الماء خارج الأنابيب وإنتشاره . كما أنه بنفس الطريقة يتم التأكد من سلامة لحام الأنابيب التي تستخدم في الطائرات والسيارات والصواريخ الفضائية .
- يستعان بالنظائر المشعة في صناعة الساعات واللوحات المضئية والتلفزيون والميكروسكوب الإلكتروني .
- صناعة الأغذية المحفوظة : يمكن حماية الأغذية المحفوظة (اللحوم - الخضروات - الفواكه من غزو الكائنات الدقيقة - وذلك بمعاملتها بجرعات معتدلة من الإشعاع .
- استخدام النظائر المشعة في إنتاج الطاقة بكميات هائلة ، وقد بلغت الطاقة النووية الان في بعض الدول ٧٠٪ من الطاقة المستخدمة ، وهذا يعني أن الطاقة الذرية لاغنى عنها

للإنسان . ويمكن القول بأن الطاقة النووية هي أكثر أنواع الطاقة أمانا ولا تقدم بونها ولكن بشرط إتباع احتياطات الأمان اللازمة للحفاظ على المحطات النووية وتلافى أخطار إستعمالها .

- تحسين مواصفات بعض أنواع البلاستيك ومشتقاتها خاصة تلك التي تحتاج الى قوة تحمل كبيرة .
- كما انه بإستخدام الإشعاع أمكن الكشف عن مخزون المعادن في باطن التربة وعن وجود آبار للبتروئل .

وفي بعض الإحصائيات في عام ١٩٦٥ م كان مجموع القدرات الكهربائية للمحطات النووية على مستوى العالم حوالى عشرة آلاف ميجاوات كهربى ، وفى نهاية عام ١٩٨٦ م بلغت القدرة الكهربائية المتاحة من الطاقة النووية حوالى ٢٧٠ الف ميجاوات كهربى أى في خلال احدى وعشرين عاما قفز الرقم الى ٢٧ ضعفا .

الإشعاع والأبحاث العلمية :

- تستخدم النظائر المشعة في مجالات البحث العلمى المتنوعة على نطاق واسع ... وهذه الأبحاث في زيادة مضطردة ، حيث إنها تميط اللثام عن خبايا الإشعاع رويدا رويدا ... وتتحصر طرق إستخدام النظائر في النقاط الثلاث التالية :
- أ - آثار الإشعاع على مواد البحث .
 - ب - آثار مواد البحث على الإشعاع .
 - ج - إقترفاء أثر المواد المشعة داخل الجسم .
- وسنتناول كل نقطة على حدة :-

(١) آثار الإشعاع على مواد البحث :

حيث يتم تعريض المادة المراد معرفة تأثير الإشعاع عليها لمصدر مشع يستخدم مادة مشعة معينة - وقد تكون مادة البحث قطعة من معدن معين ، أو سبيكة ما ... أو قطعة بلاستيكية من مواد كيميائية معينة يراد اختبار خواصها وأثار الإشعاع عليها ... كما قد تكون مادة البحث نسيجا حيا يراد معرفة تأثير الإشعاع فيه .

(ب) آثار مواد البحث على الإشعاع :

قد تسمح المادة بنفاذ الإشعاعات بدرجات متفاوتة تعتمد على الخواص الفيزيائية والكيميائية للمادة ، وأيضاً نوع الإشعاع ومدة التعرض والمسافة بين المصدر والمادة . . ويمكن قياس مقدار الأشعة النافذة بواسطة الأجهزة المتخصصة .

(ج) اقتضاء اثر المواد المشعة داخل الجسم :

حيث يتم ادخال مادة مشعة ما داخل الجسم بطريقة ما - ولعرفة كيفية سير هذه المادة المشعة وما تحدث من تغيرات داخل الجسم يتم ذلك بقياس الإشعاعات الخارجة من الجسم بواسطة عدادات جيجر .

الإشعاع والتاريخ :

ومن أجل التاريخ أمكن الكشف عن تواجد مقابر القدماء من عدمه ، ومعرفة العمر التقريبي لأي أثر من الآثار المكتشفة ، وبالتالي تحقيق ما كتب في التاريخ ، ومعرفة الكثير من قيام حضارات قديمة تستاهل البحث والدراسة بأسلوب علمي موضوعي لادخل للخيال في تكوينه .

التخلص من النفايات المشعة :

أولاً : على المستوى الدولي :

لاشك ان استخدام الطاقة النووية للأغراض السلمية على الصعيد العالمي قد ولد آلاف الأطنان من الوقود المستهلك وكميات عالية من النفايات المشعة . وتقول بعض الإحصائيات الحديثة نسبياً أن المخلفات التي نتجت عن النشاط الإشعاعي في عام ١٩٥٨ بلغت ١٠.٠٠٠ طن وارتفعت في عام ١٩٦٥ الى ١٠٠.٠٠٠ طن ومن المنتظر ان يتضاعف حجم هذه المخلفات الى عشرة ملايين طن في عام ٢٠٠٠ م . وقد شرعت حكومات عديدة في تنفيذ برامج واسعة لتطوير الطرق الكفيلة بعزل النفايات النووية عن المحيط الحيائي طيلة مئات الآلاف من السنين التي ستبقى خلالها مشعة بصورة خطيرة ولكن حتى الآن مازالت مشكلة التخلص من النفايات النووية بلا حل . ورغم أن تكنولوجيا النفايات بلغت مستوى متقدماً من التطور ، الا انه لم تجر تجربة هذه التكنولوجيا أو استخدامها بصورة كاملة بعد .

ومع ذلك فالطرق المقترحة للتخلص من النفايات المشعة على الصعيد الدولي هي :

(١) الدفن في باطن الأرض : وتنتهج هذه الفكرة بعض الدول بحيث يتم دفن النفايات المشعة في أرض نائية وعلى أعماق بعيدة مع وضع أسوار حولها تحذر المواطنين من الإقتراب منها ، وتفضل هذه الدول إجراء الدفن خارج حدودها .

إلا إن هذه الطريقة لا تعتبر صحية بالمرة ، لأنه مهما كانت الأرض التي سيتم فيها دفن النفايات المشعة بعيدة عن السكان - فلا يزال الخطر قائما . . . ويمثل ذلك في أن فترة نصف العمر لبعض العناصر المشعة تصل الى مئات بل آلاف السنين ، والأشعة المؤينة تصل الى أبعاد كبيرة ويتناقلها الهواء وبالتالي تلوث المنطقة بالكامل . وإذا كان العمران بعيدا عن المنطقة في وقت معين فإن الزيادة في السكان كفيّلة بالبناء بالقرب من أماكن الدفن . كما أن الدفن في أعماق الأرض البعيدة كفيّلة بتلويث مياه الآبار في باطن الأرض .

(٢) إغراق النفايات المشعة في البحار والمحيطات على أعماق بعيدة : وهذه طريقة ثانية تستخدمها دول كثيرة في وقتنا الراهن مرتكزة في ذلك الى مبدأ " التخفيف والتشتت " أى أن البحار والمحيطات متسعة إتساعا كافيا ويمكنها تخفيف وتشتيت أى كمية من الإشعاع .

ومن هذه الدول : الولايات المتحدة الأمريكية التي تتخلص من نفاياتها الذرية في المحيط الباسيفيكي والمحيط الأطلنطي بصفة مستمرة . كما أن الإتحاد البريطاني للطاقة الذرية يلقي بمخلفاته في بحر المانش إذا كانت صلبة ، وعلى الجانب الآخر يلقي بمخلفاته إذا كانت سائلة في البحر الأيرلندي . كما أن هولندا تتخلص من نفاياتها الذرية في بحر الشمال .

أما فرنسا فقد أنشأت خط أنابيب يمتد تحت سطح بحر المانش بعمق ٢ كيلو متر ، ورغم ذلك فإنه عندما أعلنت إدارة الطاقة الذرية في فرنسا أنها ستقوم بتجربة إغراق عدد ٦٥٠٠ برميل من الفضلات الذرية المشعة في البحر المتوسط ، فإن الدول المحيطة قد حذره ورفضت مثل هذا الإجراء التمسقى في حق دول البحر المتوسط ، وكان نتيجة ذلك وقف فرنس لقرارها في التخلص من هذه المخلفات وقد تكون هذه الطريقة (إغراق النفايات) من الناحية الفنية مثالية نظرا للإتساع الملموس للبحار والمحيطات مما يقلل من نسبة التلوث ودر

الخطورة التي قد تنجم عن هذه المخلفات ، الا أن كمية النفايات الذرية في زيادة مستمرة وستعجز البحار والمحيطات على استيعاب تلك الكميات ، وسيصبح مبدأ " التخفيف والتشتت " هذا صوريا ، هذا من جهة ، ومن جهة أخرى فإن الإشعاع مضار كثيرة على الاسماك والكائنات البحرية الأخرى فإن لم يقتلها الإشعاع فإن التراكم الإشعاعي داخل اجسامها سينتقل الى الإنسان وستكون الطامة الكبرى .

(٣) إرسال النفايات المشعة الى الفضاء الخارجى عن طريق الصواريخ : ويؤيد هذه الفكرة وبعضها بعض الدول المتقدمة مستندين الى أن الفضاء الخارجى ملئ بالإشعاعات الكونية فإضافة المخلفات الإشعاعية اليه لن يغير من الحقيقة الواقعة سوى زيادة في نسبة الجرعات الإشعاعية ، ويعارض هذه الفكرة آخرون بقولهم أن مثل هذا العمل غير الإنسانى يتصف بالأنانية فإن تلويث الفضاء الخارجى بجرعات إضافية فيه تأثير على سلامة وصحة الأجيال القادمة . ولكن قد يتبدل رأى حينما يعرف المعارضون لهذه الفكرة أن الحياة على الكواكب الأخرى تبدو مستحيلة نظرا لمؤشرات واضحة منها إرتفاع درجة الحرارة الشديدة في هذه الكواكب ... وكذلك إرتفاع الضغط الجوى ... ولم يثبت حتى الآن وجود كائنات حية على هذه الكواكب ... هذا بالإضافة الى أن هذه الكواكب تحتوى على الكثير من العناصر المشعة ... وإضافة المخلفات الى هذه العناصر المشعة لن تشكل خطرا ... وقد يظل البعض عند رأيه المعارض قائلا انه في المستقبل ربما تكون هناك حياة بطريقة ما على الكواكب الأخرى غير كوكب الأرض نظرا لأبحاث الفضاء المستمرة ... ، ولكن سيتبادر الى الذهن سؤال سريع وهو كم عدد الذين سيستطيعون الذهاب الى هذه الكواكب ويعيشون فيها ؟ وكم ستبلغ تكلفة الحياة هناك ؟ وماذا سيأكلون ؟ وماذا سيشربون ؟ وماذا سيتقنسون ؟ وغير ذلك ... فإن الإعداد والتجهيز لرحلة واحدة الى الفضاء يتطلب أرقاما فلكية من النقود وقد نتجج أولا نتجج كما نسمع ونقرأ ونشاهد من وسائل الإعلام المختلفة .

وأخيرا فلماذا لا تسخر بعض الرحلات الناجحة لحمل النفايات الذرية الى الكواكب الأخرى المعدومة الحياة ... وبذلك ينعم كوكب الأرض الذى يعج بالمخلوقات ... بنعم بحياة نظيفة من النفايات الإشعاعية المدمرة .

وتحقيقا لذلك يجب أن تكون هناك اتفاقيات دولية تترأسها القوى الأعظم في العالم ،

ويعوجبها تتولى هذه القوى وحدها مسئولية التخلص من النفايات المشعة في كافة انحاء العالم وذلك بإرسالها الى الكواكب الأخرى ضمن برامجه الفضائية وأن يكون ذلك بمقابل عادل . . .

ثانيا : على المستوى العملي : " إزالة التلوث الإشعاعي الناجم من معامل الأبحاث والتجارب نصف الصناعية " :

يتم ذلك بعدة طرق من أهمها الطرق الأربع التالية :

الطريقة الأولى : الغمر في المستودعات :

ويتم ذلك بغمر الأواني والأنوات وانابيب الاختبار في مستودعات بها ماء درجة حرارته ١٠م وتكون المستودعات كبيرة الحجم ليوزع الإشعاع على مساحات كبيرة فيحدث نوع من التخفيف لمحاليل الغسيل ، يكون الغمر لفترات تتراوح بين يوم وأسبوع طبقا لكمية التلوث الموجودة ، ثم تغسل بالماء وتجفف ويكشف عن نشاطها الإشعاعي مرة أخرى حتي يتأكد من عدم وجود أى إشعاع بها .

ويعيب هذه الطريقة تلوث كميات كبيرة من محاليل الغسيل وإرتفاع تكلفة محاليل الغسيل والمواد الكيماوية المستخدمة .

الطريقة الثانية : إزالة التلوث على حلقات :

وتعتمد هذه الطريقة على وجود أحواض غير عميقة مصنوعة من صلب لا يصدأ وتتصل بالأجهزة التي تخرج المخلفات ذات النشاط الإشعاعي . والعوامل المزيلة للإشعاع تستخدم على هيئة سائل أو معجون أو جيلي غروي ويسمح لها بالبقاء فترة من الزمن تصل من ١٠ - ٦٠ دقيقة ثم تحك بفرشاة بطريقة أوتوماتيكية ثم تغسل بالماء وتجفف ويكشف عن نشاطها الإشعاعي حتي يتأكد من خلوها منه .

الطريقة الثالثة : إزالة التلوث بطريق البخار :

وتستخدم هذه الطريقة للأجهزة الصغيرة الملوثة ، وتصلح لإزالة طبقة رقيقة جدا من التلوث تكون عاقلة بالجهاز ، ويجب إزالة تيارات البخار المتكاثفة سريعا ، كي لا يؤدي تجمعها إلى وجود نشاط اشعاعي غير مرغوب فيه . ثم تغسل بعد ذلك بالماء وتجفف ويماد للكشف عن نشاطها الإشعاعي حتي يتأكد من خلوها منه .

الطريقة الرابعة : طريقة الأتراسونيك :

وفي هذه الطريقة تغمر الأجهزة الملوثة بالإشعاع في أحواض مملوءة بمحلول " فوار " مع وضع جهاز ذبذبات الأتراسونيك حيث يعمل على إزالة التلوث من الأجهزة الملوثة ثم يتكون معلق ملوث داخل المحلول . تفصل الأجهزة بعد ذلك بالماء ثم تجفف ويكشف عن نشاطها الإشعاعي .

بعض الكوارث الإشعاعية البيئية على مستوى العالم :

لاشك أن الكثيرين يسمعون عن القنبلتين الذريتين اللتين ألقيتا على مدينتي هيروشيما ونجازاكي في اليابان أثناء الحرب العالمية الثانية في أغسطس ١٩٤٥ م . وتسببتا القنبلتان في مصرع ١١٥ ألف نسمة بخلاف الذين أصيبوا بالإشعاعات . ومن المعتقد أنه مازالت هناك آثار حتى الآن لهذه الإشعاعات خاصة تأثيرها من الناحية الوراثية .

كارثة مفاعل " ويسنفسكيل " في بريطانيا في الثامن من أكتوبر سنة ١٩٥٧ بسبب أعطال فنية أدت الى وقوع الكارثة . وتسبب الحادث في إطلاق عشرين ألف كوري من اليود المشع ١٣١ الى الجو ، وسكب في مياه الأنهار والبحار مليون لتر من الحليب في مساحة تقدر بخمسمائة كيلو متر مربع .

وكارثة مفاعل " ثري مايلز آيلاند " بولاية بنسلفانيا بالولايات المتحدة الأمريكية في الثامن والعشرين من مارس عام ١٩٧٩ ، حيث كانت هناك بعض العيوب في المفاعل مما أدى الى وقوع تلك الكارثة . وأثر هذا الحادث تعرض ما يقرب من حوالي ٢ مليون شخص في دائرة نصف قطرها ٨٠ كيلو مترا لجرعات عالية من الإشعاع ، وكان من بين هؤلاء حوالي ١٠٠.٠٠٠ شخص في حالة سيئة .

وكارثة مفاعل ولاية إلينوى بالولايات المتحدة الأمريكية أيضا . وكان سببها توقف أجهزة التبريد بالمفاعل عن العمل مما أدى الى تدفق حوالي ٧٠٠ جالون خارج الجهاز وأصابه العمال الموجودين .

وأخر هذه الكوارث وأحدثها حادثة انفجار المفاعل النووي في تشيرنوبل الواقعة على بعد ١٣٠ كيلو مترا شمال مدينة كييف ، عاصمة جمهورية أوكرانيا وثالثة المدن الكبرى بالاتحاد السوفيتي تلك الحادثة المروعة التي اهتز لها العالم بآثره . وتعتبر حتى الآن من أخطر الحوادث في تاريخ الاستخدام السلمي للطاقة الذرية على الإطلاق . ففي السادس

وهناك من الحوادث شبه البسيطة ظاهريا التي تقع بين الحين والآخر في أنحاء متفرقة من العالم ، كما تطالعنا وسائل الإعلام المختلفة .. كانهلاك شاحنة .. أو غرق سفينة تحمل مواد مشعة .. أو انفجار غواصة بها مواد نووية أو تسرب الإشعاع من مركز بحث علمي كما حدث في بعض الكليات نتيجة الإهمال وبالطبع كل هذه الحوادث لها آثار بيئية سيئة

مفاعل " ديمونه " بدون رقابة دولية !!

يعتبر مفاعل ديمونه الذي بناه الفرنسيون في عام ١٩٥٧ على أرض فلسطين المغتصبة من أهم وأخطر الخطوات التي خطتها إسرائيل على طريق إنتاج الأسلحة النووية ، ويمكن ، القول بأن فرنسا لعبت دورا خطيرا جدا في هذا المجال حيث أنها ساهمت بشكل مباشر في تحويل إسرائيل الى دولة تمتلك الأسلحة المدمرة ... فرنسا فتحت مختبراتها النووية أمام الباحثين الاسرائيليين ... فرنسا وفرت لإسرائيل المعلومات التقنية وكذلك التكنولوجيا المتقدمة لإستخراج البلوتونيوم ، وفرت لها أيضا اليورانيوم وبنّت لها مفاعل ديمونه ، ولذا فإن المسؤولية الأولى لدخول السلاح النووي الى منطقة الشرق الأوسط تعود الى فرنسا بالدرجة الأولى وتليها بعد ذلك الولايات المتحدة ... ولا أحد يدري ماذا سيقعله اليهود السوفييت الذين يتوافدون على أرض فلسطين المحتلة بأعداد كبيرة منذ بداية هذا العام ١٩٩٠ ... انهم أيضا يحملون معهم أفكارا تقنية وتكنولوجية متقدمة في المجال النووي ... وما من شك في أن الموقف لا يدعو الى التفاؤل أبدا ..

وحسب المعلومات التي حصلت عليها صحيفة الصنداي تايمز الأسبوعية من خبير إسرائيلي يدعى مردخاي فانونو كان يعمل في المفاعل النووي الإسرائيلي ديمونه انه عندما قام العمال الفرنسيون بتسوية الأراضي الصحراوية في ديمونه للمرة الأولى في عام ١٩٥٧ بدأوا بحفر حفرة عمقها ٢٠ مترا حيث اقاموا بنايات من الاسمنت المسلح تبلغ ستة طوابق اضيف اليها طابقان فوق سطح الأرض وهذا ما سموه " معهد رقم ٢ " وتضيف الصنداي تايمز بأن الجدران في معهد ٢ التي تهبط الى الطوابق السفلى شديدة بشكل غير ظاهر للعيان حتى لا يتمكن الذين يزورون المنطقة للرقابة والتفقد من التعرف على ما يوجد تحت الأرض وعندما تم بناء الأجهزة ادعى الجنرال ديجول أننا لم تسلم الى إسرائيل .. وتمتلك إسرائيل تحت صحراء النقب وحدة إنتاج سرية متكاملة ظلت على مدى العشرين عاما الماضية

نتج الأسلحة النووية المتطورة وهي تعد المخزن الرئيسى لتوفير المكونات الحيوية الأساسية لإنتاج الأسلحة في ديمونة ٠٠٠ وإخفاء مستخرجاتها من البلوتونيوم عن عيون أقمار التجسس الصناعية تقوم إسرائيل بإنتاج هذه المستخرجات تحت مبنى سرى صغير .

ويضم مفاعل ديمونة عشر وحدات إنتاج متكاملة ويستوعب الفين وسبعمئة عالم وخبير فنى وإدارى ويعطى مبنى مفاعل ديمونة من الخارج انطباعا بأنه لا يضم سوى المكاتب أو أنه يستخدم كمستودع محدود الإمكانيات ٠٠٠ لكن ما أخفاه الاسرائيليون عن العالم ان هذا المبنى يحتوى على ستة طوابق تحت سطح الأرض مخصصة لإنتاج مكونات القنابل النووية . ونشير هنا الى إتساع المفاعل النووى " ديمونة " الذى بناه الفرنسيون بمقتضى

اتفاق سرى في عام ١٩٥٧ بين الحكومة الفرنسية والإسرائيلية ٠٠ فقد ارتفعت طاقت من ٢٦ ميجاوات الى مائة وخمسين ميجاوات حتى يصبح قادرا على إنتاج مزيد من عنصر البلوتونيوم المشع ٠٠٠ وهناك جهاز تبريد خاص بالمفاعل يخفى الانتاج الحقيقى له ٠٠ الخطير في الموضوع ان هذا المفاعل لم يخضع اطلاقا لرقابة الوكالة الدولية للطاقة الذرية ٠٠٠ وقد تعدت اسرائيل حسب صحيفة الصنداي تايمز إستقرار العلماء الامريكيين الذين يقومون بصورة دورية بعمليات تفتيش في ديمونة خلال السنوات الأولى منذ إنشائه ففقدوا مفادرة المفاعل نهائيا ٠٠ ومنذ ذلك الحين أى منذ عام ١٩٦٩ لم تتمكن أية جهة خارجية من دخول ديمونة مما أطلق يد إسرائيل في تحسين انتاجها من الأسلحة النووية وزيادتها ، ومعلوم ان اسرائيل رفضت التوقيع على معاهدة إنتشار الأسلحة النووية .

ونشير المعلومات أن الكيان الصهيونى يستعد لإنشاء مفاعل نووى بقوة ألف وثمانمئة ميجاوات وآخر بقوة تسعمائة ميجاوات في عام الفين ورغم تمرد الكيان الصهيونى على الوكالة الدولية للطاقة الذرية وبالتالي على المجتمع الدولى لم نسمع حتى الآن ردود فعل قوية من الدول الكبرى .

وما يجب أن يقال انه ما من شك في أن الخطر الإشعاعى من مفاعل " ديمونة " قائم حينما يستغل عسكريا أو حينما يتعرض لأى حادث عرضى ولا بد لكل عربى أن يحسب له ألف حساب ٠٠٠ إن ناقوس الخطر يدق بقوة لأبناء الأمة العربية والانسانية جميعهم - فليس هناك أحد في المنطقة العربية أو في الكرة الأرضية بعيدا عن كارثة المفاعلات النووية من هذا النوع أو على الأقل بعيدا عن نتائجها غير المباشرة .

تكاليف المفاعلات (بناء وهدم) :

كان لحادث إنفجار المفاعل النووي في " ثرى مايلز آيلند " بولاية بنسلفانيا الأمريكية عام ١٩٧٩ أثاراً سببته في أرجاء الولايات المتحدة والعالم ٠٠٠ فبعض النظر عن الأخطار التي لحقت بالكائنات الحية ٠٠ ، ٠٠ قدرت نفقات تنظيف الإشعاعات النووية التي تسربت من الحادث بأكثر من مليار دولار . وقدمت اللجنة التي كلفت بدراسة الأسباب الكامنة وراء الانفجار تقريرها متضمناً اقتراحات في (٦ آلاف خطوة) ٠٠٠ يجب على أصحاب المفاعل النووي أن يتخذوها لتحسين مستوى الأمان في مفاعلهم . أما الاقتراحات الإصلاحية فقد شددت على قضايا منها تدريب أفضل للعاملين ووضع خطط إخلاء للطوارئ .

وبدعت بعد ذلك صناعة المفاعلات النووية في أمريكا ثمناً باهظاً لوضع الدروس المستفادة من هذا المفاعل موضع التنفيذ ، فأنفقت ملايين الدولارات لتطوير المفاعلات القائمة والتي هي تحت الإنشاء وشددت الشروط التي كانت موضوعاً لبناء المفاعلات النووية فأوجب التمهّل حتى امتد ما كان يستغرقه بناء المفاعل النووي من ٧ الى ٨ سنوات فأصبح من ١٠ الى ١٥ سنة ، وصار الاشكال الرئيسى الذى يواجه صناعة الطاقة النووية في الولايات المتحدة هو التكلفة التى أصبح رقمها في نطاق الأعداد الفلكية ، ولم يقدم منذ ١٩٧٩ أى طلب جديد لبناء مفاعل للطاقة الذرية في أمريكا ، واليوم (يقول التقرير الذى نشر في فبراير ١٩٨٥) ان دروس (ثرى مايلز آيلند) مازالت عالقة بالأذهان ، وصناعة المفاعلات النووية الأمريكية في حالة توقف ، وعدى خدمتها كبديل للطاقة يخضع لتساؤل كبير ، وهى الآن تقدم ١٦٪ من استهلاك البلاد للكهرباء ، والذى يقعدها عن أداء دورها - بجانب الكلفة الضخمة - ما يفرضه البيئيون من مستوى عال من الأمان يزيّد التكلفة .

ويواجه العالم اليوم - في إطار المفاعلات النووية - معضلة أخرى هي التخلص منها بعد ان ينتهى عمرها العلمى ، فالمفاعلات النووية تبنى الهجر بمجرد انتهاء وظائفها ، والتلوث الإشعاعى يبقى لمئات السنين بل بعضه لآلاف السنين ، وتقدر بعض الإحصائيات ان إحالة مفاعل نووى الى التقاعد يكلف في بعض الأوقات ٣ بلايين دولار! وإذا عرفت أن متوسط عمر المفاعل النووى لا يتجاوز الثلاثين عاماً ، يكون تشغيله مجزياً فيها من الناحية الإقتصادية فإن الأمر يصبح وكأنه كابوس مريع للأجيال القادمة .

ان خبرة الإنسان العملية في إحالة مثل هذه المفاعلات الى التقاعد والتخلص من إشعاعها مازالت حتى الآن محدودة ، وقد استغرقت وزارة الطاقة الأمريكية ثلاث سنوات كاملة بين (٧٤ - ١٩٧٦) لتفكيك مفاعل متوسط الحجم ، وكلفها ذلك حوالى ٦ ملايين دولار - بأسعار ذلك الوقت - لدفن النفايات المشعة في المقابر النووية . الخوف من هذه المخاطر قد أدى الى التوقف عن إكمال بناء مفاعلات أنفقت عليها حكومات وشركات أموالا طائلة .

بدي الحاجة إلى الطاقة النووية

إن النظرة الحيادية لقضية إستغلال الطاقة النووية يجب أن تأخذ بعين الإعتبار الصنات ، إضافة الى السيئات ، ولا يجوز تضخيم أى منها بصورة تؤدي الى القبول التام أو الرفض التام . لقد خلق البارئ (عز وجل) الانسان وخلق له الوسائل الكثيرة والمتنوعة لخدمته . وكثير من الوسائل ان استقلت من قبل الإنسان بصورة غير صحيحة فهذا لاينفى إمكانية حسن استغلالها ، وهذا ينطبق على استغلال الطاقة النووية ، فكل أنواع الطاقات الأخرى لها مساوئها ولها مشاكلها ، وان كانت الطاقة النووية تتميز بطول عمر مساوئها (عندما تكون فترة نصف العمر للمواد المشعة طويلة) ، فإن ذلك لايعنى عدم إمكانية استغلالها بصورة محدودة ، عندما تفرض الضرورة استخدامها ، كذلك لايجوز موازنة جرعات التعرض من الأشعة الطبيعية بجرعات التعرض بسبب حوادث المفاعلات ، فإن ذلك يشبه موازنة عصير العنب الطبيعى بالخمير .

ان استغلال الطاقة النووية يجب أن يكون واقعياً أكثر مما هو تجارياً ، ومما يذكران الموازنة بين الطاقة النووية والطاقة الشمسية أصبحت تشبه بالفرق بين التفاحة (للطاقة النووية) والبرتقالة (للطاقة الشمسية) : من ناحية الكلفة والطعم ، إضافة الى ما ترمز له التفاحة في الفكر القريب من إخراج آدم من الجنة .

لذلك يجب أن يكون هناك تروياً (خاصة في الدول النامية ، والدول الفقيرة) في قضية استخدام الطاقة النووية التى تحتاج الى العدد البشرى الكبير من المتخصصين ، إضافة الى مشكلة النفايات النووية التى تنتج من المفاعلات النووية . ويجب أن لا يتم العمل بالإشعاعات المؤينة إلا إذا لم تكن هناك وسيلة أخرى للحصول على نفس النتيجة باستخدام بديل آخر للإشعاع . وعدم الإقدام على العمل في هذا المجال إذا لم يحقق فائدة كبيرة .

طرق الحد والوقاية من التلوث الإشعاعي

في حالة عدم توافر البديل وحتمت كل الظروف اللجوء الى الطاقة النووية فيجب الإلتزام بالحدود القصوى من الجرعات الإشعاعية التي يسمح بالتعرض لها كل عام ، وحيث إن التعرض للإشعاع يحدث عنه تلف حيوى مهما كان المستوى المتعرض له لذلك يجب تحديد الجرعات الإشعاعية سواء بالنسبة للعاملين وغير العاملين في حقل الإشعاع إلى الحد الذى يتوافق مع فائدة المجتمع والافراد من استعمال الأشعة .

بالنسبة للعاملين في حقل الإشعاع : سنتناول هذا الموضوع بشئ من التفصيل كالآتى :

(١) يجب إجراء فحص طبي دورى على العاملين - مع التركيز على صورة الدم على الأقل مرة كل ستة شهور أو أقل كلما اقتضت الظروف . وإذا اثبتت الفحوصات الطبية وجود حالة مرضية من الحالات الآتية فيجب عدم الإستمرار في العمل والبعد عن هذا المجال تماما : والحالات المرضية هي :- (يفرض أن الذى يعمل في مجال الإشعاع لايعانى من أى من هذه الأمراض قبل التحاقه بالعمل)

- فقر الدم بصوره المختلفة .

- التغير في الكرات الدموية البيضاء ونقص عددها بدرجة كبيرة .

- ظهور عتامة في عدسة العين .

- ظهور بعض التغيرات المرضية في الجلد أو الأظافر أو بصمات الأصابع والشعر .

(٢) إذا تعرض العامل فجأة لجرعة اشعاعية عالية داخل مجال العمل لأى سبب من الأسباب يجب أن يستبعد فوراً ، وتوقع عليه الفحوصات الطبية وتجري له التحليلات

المعملية الشاملة لتحديد مدى الضرر الذى لحق به .

(٣) يجب أن يكون هناك ملف خاص لكل مشغل في حقل الإشعاع ، ويسجل فيه كل

البيانات الطبية ونتائج الفحوصات والقياسات الإشعاعية التى تجرى له .

(٤) تحدد الجرعة الإشعاعية الكلية السنوية للعاملين في حقل الإشعاع بالمعادلة الآتية :

$$J = 5 \text{ (ن - ١٨) ريم} \cdot$$
 حيث ج هي الجرعة الإشعاعية الكلية ، ن هي سن

المشغل مع مراعاة عدم السماح لمن تقل أعمارهم عن ١٨ عاما بالإلتحاق للعمل في

مجال الإشعاع . ومعنى ذلك أنه اذا التحق شخص للعمل في مجال الإشعاع وكان

عمره آنذاك ١٨ عاما - فبعد عام واحد من العمل يجب أن لا تزيد الجرعة السنوية التي تتعرض لها الأعضاء الحساسة من جسمه مثل الأعضاء التناسلية والعين عن ٥ ريم - وهذا ما يعادل تعرضا بمعدل لايزيد عن ٠.١ ريم تقريبا أسبوعيا طوال العام . ويجب ألا يحدث هذا التعرض بمعدل يزيد على ٠.١ ريم أسبوعيا في ١٣ أسبوع متتالية . وبالمطبع بزيادة عمر المشتغل تزداد معه قيمة الجرعة الإشعاعية السنوية طبقا للمعادلة السابقة .

(٥) التوقف عن العمل بالإشعاع إذا كانت بالجلد شقوق أو جروح خاصة في منطقة اليد أو الوجه .

(٦) يجب على كل مشتغل بالإشعاع أن يكون ملما بالأضرار التي تنتابه من جراء التعرض للإشعاعات المؤينة التي تزيد عن المعدل المسموح به للتعرض - كما يجب أن يكون على دراية كبيرة بالاحتياطات والطرق السليمة لأداء عمله .

(٧) يجب ألا تزيد ساعات العمل في المكان الذي يحتوى على الإشعاع عن سبع ساعات في اليوم .

(٨) يجب ألا تزيد أيام العمل عن خمسة أيام في الأسبوع .

(٩) يجب ألا تقل الإجازة السنوية عن شهر .

(١٠) يجب قضاء العطلات بعيدا عن مقر العمل .

(١١) في حالة الأبحاث التي تستخدم محاليل مشعة يجب عدم سحب هذه المحاليل بالفم خلال الماصات - ويجب استعمال مضخات وآلات مناسبة خاصة .

(١٢) عند مغادرة مقر العمل يجب التأكد من خلو الأيدي والأرجل من التلوث الإشعاعي ويتم ذلك باستخدام أجهزة كشف خاصة .

وهناك احتياطات معينة يجب مراعاتها في الأماكن التي تتناول المواد المشعة من حيث تصميم وإقامة المبنى وتوفير كل سبل الأمان داخله حتى لا يكون هناك أى تسرب للأشعة يلحق الضرر بمن هم داخل المبنى أو خارجه . فمثلا يجب أن تكون المفاعلات الذرية ومعامل الأبحاث المتخصصة ... وغيرها بعيدة بمسافة كافية عن الكتلة السكنية ، وأيضا المناطق الزراعية ، ويجب إتباع جميع الاحتياطات الأمنية وقواعد السلامة في نقل المواد المشعة من

الى المبنى ، فمثلا يجب نقل هذه المواد في أوعية عازلة ، ويفضل أن تكون من الرصاص نظرا لقدرته الكبيرة على امتصاص الإشعاعات .

كما أن هناك أيضا خواص (مواصفات) واحتياطات معينة يجب توافرها في الأجهزة الموجودة داخل المبنى حتى تتوفر السلامة التامة لمن يستخدم هذه الأجهزة وتكون هذه الاحتياطات مدونة وواضحة في قوائم داخل محل العمل . كما يجب التخلص من النفايات النووية بالطريقة الصحيحة التي لا تؤثر على المستوى الإشعاعي فيما بعد . وأيضا الكشف المستمر على أجهزة المحطات النووية واختبارها بواسطة جهاز الرقابة والأمان النووي ، وعلاج ع خلل يظهر بها فورا .

إذا يجب عمله عند وقوع كارثة إشعاعية مفاجئة : كانفجار مفاعل ذرى مثلا ، أو حدوث نض التفجيرات النووية سواء على الأرض أو في المياه أو في الهواء ؟ . . . يجب أن تكون تلك أجهزة إنذار لقياس حالة التلوث الإشعاعي التي تنجم عن الكارثة ، ويتم عمل الاجراءات تية :

اجراء عملية إخلاء سريعة للعاملين والسكان القريبين من منطقة الانفجار لضمان سرعة البعد عن منطقة التلوث ويتم ذلك على ضوء معلومات الأرصاد الجوية لضمان عدم الإخلاء في اتجاه سريان التلوث بالمواد المشعة وإنما في اتجاه معاكس لها . استخدام الأقنعة المناسبة التي يدخل في تركيبها نسبة عالية من الرصاص على الوجه لمنع استنشاق الإشعاعات الغازية وارتداء أثواب غير مسامية ولكن من البلاستيك وتزود بوسائل تهوية خاصة عند الضرورة .

حمل أجهزة القياس باستمرار لمراقبة شدة التلوث وأخذ الاحتياطات المناسبة . العمل على ترسيب المواد المشعة التي قد تدخل الجسم حتى لا تمتص داخله ، ويتم ذلك بتناول عقاقير معينة - فمثلا تستخدم كبريتات الباريوم لترسيب الاسترانسيوم - ٨٩ والاسترانسيوم - ٩٠ .

ولتقليل إمتصاص المعدة للمواد المشعة يتم رفع قيمة الاس الهيدروجيني (P H) لها ذلك بتناول مضادات الحموضة مثل هيدروكسيد الامونيوم .

جـ - - - - - لتقليل إحتمال التقاط المواد المشعة بواسطة أعضاء الجسم التي لها قابلية لإمتصاصها يتم ذلك بإعطاء مثيلاتها غير المشعة ، مثل تناول يوديد اليوتاسيوم في حالة اليود

المشع المحتص بواسطة الغدة الدرقية ، وتناول أقراص الكالسيوم في حالة إمتصاص العظام للاستراتشيوم - ٨٩ ، والاستراتشيوم - ٩٠ .

الوضع الدولي الراهن تجاه الطاقة النووية :

خلال السنوات الخمس والعشرين الماضية أسفر تزايد الوعي بمخاطر التلوث الإشعاعي عن طائفة واسعة من ردود الأفعال من جانب الخبراء التقنيين والرأى العام والحكومات . فهناك فريق من الخبراء يؤيد الاستمرارية في برامج الطاقة النووية مع الأخذ في الاعتبار الاحتياطات اللازمة للتخلص من النفايات النووية ، وفريق آخر يرفض ذلك نظرا للمخاطر التي يسببها الخطأ النوى مهما كان صغيرا . كما أن ردود أفعال الرأى العام تتباين هي الأخرى . فبعض البلدان لم تبد قدرا يذكر من رد الفعل . وفي بلدان أخرى يبدو أن هناك مستوى عاليا من القلق يتجلى في النتائج المناهضة للطاقة النووية التي تظهر في استطلاعات الرأى العام أو في الحملات الواسعة ضد الطاقة النووية .

وهكذا ففي الوقت الذى يبقى فيه بعض الدول خاليا من الطاقة النووية تضمطلع المفاعلات النووية اليوم بتجهيز حوالى ١٥ ٪ من إجمالى توليد الكهرباء - وإجمالى توليد الكهرباء على الصعيد العالمى يعادل بدوره حوالى ١٥٪ من امدادات الطاقة الأولية في العالم . كما أن ما يقرب من ربع بلدان العالم لديها مفاعلات نووية .

وفي عام ١٩٨٦ بلغ عدد المفاعلات العاملة ٣٦٦ مفاعلا بالإضافة الى ١٤٤ أخرى مخطط لها (انظر الشكل رقم ٣٢) ، في حين كانت عشر دول تمتلك حوالى ٩٠٪ من مجموع القدرات النووية العاملة - ثمان منها تمتلك القدر الأكبر من هذه القدرات . وقد وفرت القدرة النووية النسب المثوية التالية من الطاقة الكهربائية لهذه الدول في عام ١٩٨٥ وكانت على النحو التالى : فرنسا - ٦٥ ، السويد - ٤٢ ، ألمانيا الغربية - ٣١ ، اليابان - ٢٣ ، بريطانيا - ١٩ ، الولايات المتحدة - ١٦ ، كندا - ١٣ ، الاتحاد السوفيتى - ١٠ .

واستنادا الى الوكالة الدولية للطاقة الذرية فإنه في عام ١٩٨٥ كان هناك ٥٥ مفاعلا من مفاعلات الابحاث ، ٣٢ مفاعلا منها في البلدان النامية .

ومع ذلك فلا ريب في أن الصعوبات في عمل برنامج نووى متكامل ، وآمن ، وتزايد التفهم بالقضايا النووية ومخاطر التلوث الإشعاعى ، قد ساهم في تقليص الخطط المرسومة للمستقبل في مضمار الطاقة النووية وفي الواقع فقد أجرى بعض البلدان وقفة نووية .

شكل رقم (٣٣)

الدول النرويجية وعندد المفاعلات

المستخدمة في كل منها



وفي أوروبا الغربية وأمريكا الشمالية ، اللتين تمتلكان اليوم حوالى ٧٥٪ من القدرة العالمية الراهنة ، توفر القدرة النووية زهاء ثلث ما كان متوقعا من هذه الطاقة قبل عشر سنوات .

وباستثناء فرنسا واليابان والاتحاد السوفيتى وغيرها من بلدان أوروبا الشرقية ، التي قررت الإستمرار في برامجها النووية ، فإن أفاق الطلب والبناء والترخيص لإقامة مفاعلات جديدة تبدو ضعيفة في العديد من البلدان الأخرى . وفي الواقع فقد جرى خلال الفترة الواقعة بين عامى ١٩٧٢ ، ١٩٨٦ إعادة النظر في التوقعات السابقة للقدرة النووية على الصعيد العالمى لسنة ٢٠٠٠ ، والهبوط بها بدرجة ليست بالبسيطة .

وعلى الرغم من ذلك فإن نمو الطاقة النووية بحوالى ١٥٪ سنويا خلال السنوات العشرين الماضية يبقى أمرا يثير الدهشة .

وفي أعقاب حادثة تشيرنوبل عام ١٩٨٦ حدثت تغيرات هامة في موقف بعض الحكومات من الطاقة النووية . فقد وأصلت حكومات متعددة - لاسيما الصين والمانيا الاتحادية وفرنسا واليابان وبولندا وبريطانيا والولايات المتحدة والاتحاد السوفيتى - أو أكدت مجددا على سياستها المؤيدة لإستخدام الطاقة النووية وانضمت اليونان والفلبين الى حكومات أخرى تنتهج سياسة لانووية أو تقوم على تحقيق هذه السياسة على مراحل . وتتخذ استراليا والنمسا والدنمارك والكسمبوج ونيوزيلندا والنرويج والسويد موقفا غير رسمى ضد الطاقة النووية . وفي هذه الاثناء أخذت فنلندا وإيطاليا وهولندا وسويسرا ويوغوسلافيا تدرس من جديد مسألة السلامة النووية ووجهات النظر المناهضة للطاقة النووية ، أو قامت بسن قوانين تربط أى نمو لاحق في الطاقة النووية وتصدير أو استيراد تكنولوجيا المفاعلات النووية بإيجاد حل مرض لقضية التخلص من النفايات المشعة . وأدى القلق ببلدان متعددة إلى إجراء استفتاءات لاختبار الرأى العام حول الطاقة النووية .

- الفصل الثامن -

التلوث بالمبيدات

يعيش الانسان محاطا باعدائه الطبيعية ، فهو يقاتل دائما ضد الحشائش والحشرات وامراض النبات والقوارض .

ويفقد العالم بلايين الدولارات سنويا من الخسائر التي تسببها هذه الأعداء للمحاصيل الزراعية . فضلا عما تسببه الحشرات الطبيعية والقوارض من امراض للانسان والحيوان ، مما يعكس عبئا صحيا واجتماعيا وماديا آخر على العشرة البشرية . وقد قدرت منظمة الاغذية والزراعة التابعة للأمم المتحدة ان ما يفقده الانسان من المحاصيل الزراعية بسبب اعدائه الطبيعية يكفى لإطعام أكثر من ١٠٪ من سكان العالم . والكوارث النولية التي تنجم عن الجوع بسبب نقص المحاصيل الزراعية التي تفكك بها الآفات يضاف اليها أيضا الأوبئة والامراض التي تسببها الحشرات الناقلة للأمراض . وهذه المجموعة الأخيرة تشمل أنواع الببراغيث والقمل والناموس والذباب . وعلى الرغم من أن هذه الحشرات الطبيعية كانت ان تصبح تحت التحكم الكامل في الدول المتقدمة ، الا ان المعركة مازالت في بدايتها في الدول النامية .

وحتى منتصف القرن التاسع عشر كان الانسان عاجزا تماما امام الهجمات الوبائية للحشرات والأمراض . مثل جحافل الجراد التي سجل أول غزو مدمر لها في القرن الماضي حيث اشتمل الغزو على وادي المسيسيبي بأكمله ، من ولاية كلورادو الى سواحل فلوريدا على خليج المكسيك ، وبذلك امتدت الجحافل آلاف الكيلو مقرات واتت على كل ما هو اخضر في هذه المنطقة . ومن أبرز الأمثلة الأخرى أن بناء قناة بنما تأخر لمدة ٣٥ عاما بسبب وباء الحمى الصفراء . ولم يتم أى تقدم ضد هذا المرض البكتيري الا بعد اكتشاف أن البعوض هو الحشرة الناقلة لهذه الجراثيم . وتلا ذلك اتباع الوسائل المناسبة لمكافحة البعوض .

وتوجد عدة طرق لمكافحة الآفات مثل النظافة العامة والتخطيط المعماري للمساكن بما يقلل من دخول الآفات وتربية النباتات المقاومة ، والمقاومة البيولوجية بتربية الحشرات النافعة وأخيرا باستخدام المبيدات الكيميائية للآفات .

وتمثل النظافة العامة على مستوى الحى أو المدينة وبالطبع على مستوى الدولة الطريقة العملية في مكافحة الآفات ، وذلك بإزالة أماكن توالد الحشرات والقوارض ، ورمد البرك والمستنقعات التى يتكاثر بها البعوض ، وكذلك منع إقامة المباني العشوائية والاحياء التى تنشأ تلقائيا حول المدن حيث تمثل هذه المباني بداخلها وتلاصقها البيئة المناسبة لتوالد وانتقال الحشرات والقوارض . وتمثل تربية النباتات المقاومة للحشرات والأمراض طريقة طويلة الأمد في مكافحة حيث تؤتى ثمارها المرجوة بعد أجيال طويلة . وكل هذه الطرق السابقة لها قيمتها وفعاليتها . إلا أن معارك المكافحة ضد الآفات يفرض توقيتها دائما بمعرفة الآفات وليس على الإنسان إلا أن يجابه غزو الحشرات والحشائش والأمراض والقوارض بأسرع وسيلة ممكنة وهى للأسف المبيدات الكيميائية .

ومن المفترض بداهة أن تكون المادة الكيميائية المستخدمة كمبيد ذات قدرة عالية على أحداث التسمم ، ولكن مرت سنوات عديدة قبل أن ينتبه القائمون على إنتاج المبيدات الكيميائية الى أن هذه المبيدات يجب ألا يسبب استخدامها ضررا للإنسان . ولأن الاستخدام الأول للمبيدات كان ضد الحشرات فقد شاع اسم المبيدات الحشرية ليعنى كل أنواع المبيدات الأخرى التى تستخدم ضد القوارض والحشائش والأمراض وغيرها . إلا أنه منذ بداية القرن الحالى بدء في تعريف مبيدات بعينها ضد القوارض وأخرى ضد الحشائش ومبيدات متخصصة ضد الفطريات وغير ذلك من الحيوانات .

ولكن عادة ما يستخدم لفظ مبيدات الآفات ليجمع بين كل هذه الأنواع وليعنى بصفة عامة " المبيدات الكيماوية المستخدمة في مكافحة الاعداء الطبيعية للإنسان " .

وقد سجل مركب اخضر باريس كنول مبيد كيماوى عام ١٨٦٠ وهو من مركبات الزرنيخ واستمرت الغلبة لمركبات الزرنيخ المختلفة بقية سنوات القرن الماضى ثم بدأت مركبات الزئبق والسيانيد في بدايات القرن الحالى تأخذ دورها في الاستخدام وكذلك المركبات المستخلصة من أصل نباتى مثل النيكوتين والبريثرين والروتينون .

وبدأت اجراءات الوقاية من المبيدات تواكب ازدياد اللجوء اليها في معركة الانسان

ضد الآفات عام ١٩٢٥ . عندما ظهرت حالات من التسمم بالزرنيخ في انجلترا نتيجة لتناول التفاح المستورد من الولايات المتحدة والمعامل بمركبات الزرنيخ . وفى عام ١٩٢٧ وضعت أول مادة قانونية تحدد نسبة الزرنيخ بالأا تزيد عن ٢.٥٧ جزء في المليون في الفواكه المستوردة من الولايات المتحدة الأمريكية .

الا ان سنوات الحرب العالمية الثانية افرزت جيلا جديدا من المبيدات حيث اكتشف خلال الحرب المركبين DDT و 2,4-D حيث ثبتت فعالية الأول ضد عدد كبير من الحشرات منها الحشرات الطبية التى عانت جيوش الطفاء منها الكثير أثناء الحرب ، وكذلك ثبتت فعالية المبيد ضد عدد كبير من الآفات الزراعية في السنوات التى تلت الحرب مباشرة . اما المركب الثانى فقد تبين انه له مقدرة كبيرة على اباداة الحشائش واية نباتات غير مرغوبة .

وبتأثير بعد ذلك اكتشاف العديد من المبيدات الكيميائية تستخدم ضد آفات شتى . ومن أبرز المبيدات التى اكتشفت واثبتت فعاليتها الكبيرة تلك التى تتبع مجموعة المركبات الفوسفورية العضوية وكذلك مجموعة مركبات الكاربامات ومجموعة المركبات البيرثرينية المختلفة ومجموعة البيريثريدات وغيرها .

وعند بداية استخدام المبيدات كان الإهتمام منصبا على فعالية المبيد على الكائنات المستهدفة بالمكافحة ، ولم يكن للتأثيرات الجانبية على الكائنات الغير مستهدفة اى اهتمام في بال الذين يقومون بتطوير المبيدات او القائمين على برامج مكافحة الآفات . ثم بدأ العلماء في الاهتمام بمقاومة الحشرات والآفات المختلفة للمبيدات . مما حدا بالعاملين في مجال كيمياء المبيدات الى استنباط مبيدات جديدة أكثر فعالية وبالتالي ادخل الى البيئة باستمرار مبيدات جديدة ذات سمية عالية تعمل على تلوث البيئة وتهدد الكائنات الحية والنظام البيئى بصفة عامة . حيث أدى الخلل في النظام البيئى الى القضاء على المقاومة الحيوية للآفات وهى تلك المقاومة التى تتبدى نتيجة لوجود كائنات تعمل كاعداء طبيعية للآفات . ثم بدء الاهتمام بالسمية الحادة وبعض صور السمية الأخرى مثل السمية العصبية المتأخرة نتيجة للاستخدام المفرط والعشوائى للمبيدات . وأخيرا بدأ الاهتمام بالتأثير الطفرى للمبيدات . وهذا التأثير ينفرد بأنه تأثير مزمن ويتوارث عبر الاجيال . كما ان التأثير الطفرى يرتبط من حيث الأهمية بميكانيكية حدوث التشوهات الخلقية وكذلك التأثير المسرطن .

وقد أخذت الدول العربية في استخدام المبيدات بشكل متزايد خلال الحقبين الأخيرتين كأحد اساليب الزراعة الحديثة للحد من انتشار الآفات الزراعية . ولتقليل الفاقد من المحاصيل الزراعية . حيث وصل استهلاك الدول العربية في السنين الأخيرة لأكثر من ١١٠٠.٠٠٠ طن متري من المبيدات سنويا تبلغ قيمتها حوالى بليون دولار . مع العلم بأن معدل الزيادة في استخدام المبيدات يصل الى ١١٢٪ سنويا في الدول النامية وذلك وفقا لتقديرات منظمة الأغذية والزراعة التابعة للأمم المتحدة .

وتقع مصر بالطبع على رأس قائمة الدول المستهلكة للمبيدات بالمنطقة العربية بل ان مصر من أكثر الدول المستهلكة للمبيدات في العالم وذلك نظرا لإتباع مصر لنظام التركيب المحصولى على مدار العام حيث تظل الاراضى الزراعية مشغولة بالنباتات طوال السنة كما يهيئ للآفات عوائل تبادلية تضمن استمرار دورات حياتها وتعمل على ثبات التركيب العشائرى لكل آفة على حدة . وقد قدر فريق من خبراء وقاية النبات التابع لمنظمة الاغذية والزراعة أنه اذا امكن مكافحة الآفات الزراعية بكفاءة ملموسة فان ذلك يؤدى الى رفع الانتاج الزراعى فى مصر بمقدار ٢٠٪ مما يحقق زيادة اجمالية فى الناتج الزراعى القومى قدرها حوالى ٣٠ مليون طن من الحبوب والخضر والفاكهة والاعلاف تصل قيمتها الى حوالى ١٤ مليار دولار .

التأثيرات الطفرية للمبيدات :

سبقت الإشارة الى أن الاستخدام المتكرر للمبيدات ضد آفه او آفات معينة لاجيال عديدة أدت الى ظهور مقاومة لهذه المبيدات ، مما دفع العاملين في مجال سمية المبيدات الى استخدام مبيدات أكثر فعالية في برامج مكافحة الآفات . وبالتالي ادخلت الى البيئة مبيدات أكثر سمية وبكميات متزايدة عاما بعد عام . وعليه فقد أصبحت المبيدات من أهم مصادر التلوث الكيميائى للبيئة . واصبح من الشائع ان يطلق على مبيدات الآفات انها ملوثات بيئية Environmental pollutants . وقد تبين ان هذا الاستخدام الواسع للمبيدات يصطحب عادة بتأثيرات ضارة قوية على الانسان والحيوان والنبات . ومع تقدم علم المطفرات البيئية Environmental mutagenesis شارك كثير من الباحثين في مناقشة وتقييم الضرر الوراثى الذى ينجم عن هذه الملوثات البيئية والتي كثيرا ما يتعرض لها الانسان وسائر الثدييات والنباتات الراقية سواء بطريقة مباشرة أو غير مباشرة . واستخدم الباحثون في هذا السبيل أنظمة بيولوجية مختلفة من الكائنات الدقيقة والحشرات والنبات والحيوان .

ويعتبر التأثير الطفرى من أهم الأضرار التى تسببها مبيدات الآفات كملوثات للبيئة .
وبالإضافة الى ذلك فقد اتضح ان حوالى ٩٠٪ من المركبات ذات المقدرة الطفرية لها أيضا
تأثير موجب كسميات للسرطان .

لماذا أصبح التعامل مع المبيدات ضروريا ؟

في الماضى كان التعداد السكانى بسيطا ، وكانت الرقعة الزراعية كافية لسد حاجة
الأفراد ، وكان المزارعون يتبعون طرقا بسيطة للوقاية والتخلص من الآفات التى تصيب
زراعتهم ، كما كانت الآفات محدودة ومن هذه الطرق : اقتلاع النباتات المصابة ، والتنقية
اليوية للآفات ، واقتلاع الأعشاب والحشائش الضارة وحرقتها .

ومع الزيادة السريعة للسكان والزيادة غير المتوازنة في الرقعة الزراعية وكثرة الآفات
وتنوعها ، وانصراف كثير من الأفراد عن خدمة الأرض ، وارتفاع أجور من يقومون بالتنقية
اليوية للآفات .، قلت انتاجية الأرض واصبحت التربة الزراعية غير كافية لسد حاجة
الأفراد ، وكان لابد من التفكير فى اساليب جديدة لمكافحة الآفات ومقاومة الأمراض التى
تصيب النباتات ، وزيادة انتاج وحدة الأرض الزراعية والحصول على أقصى انتاج ممكن ،
ويأتى في مقدمة هذه الأساليب التعامل مع المبيدات وكانت اول المواد الكيميائية التى استخدمت
لمقاومة الحشرات هى كبريتات النحاس التى كانت تستعمل لمقاومة الآفات التى تصيب مزارع
العنب ، واكتشفت بعد ذلك مئات المبيدات التى تعطى نتائج اقوى وافضل ، فهناك المبيدات
المشتقة من الزرنيخ ، الفلور ، الكلور ، الفسفور ، أو من اصل نباتى مثل النيكوتين والبيرثرين
وغيرها . وبدأت المبيدات الكيميائية تأخذ دورها في العمليات الزراعية ويزداد الاعتماد عليها
والحاجة اليها موسما بعد آخر .

المصدر الرئيسى للمبيدات :

وبدأت تجارة المبيدات تزدهر وتخطو خطى واسعة للامام . وقد ارتفعت تجارة المواد
السامة على النطاق العالمى من ٤ مليار دولار عام ١٩٧٠ الى ٢٦ مليار دولار حتى بداية
الثمانينات ومعظم هذه المواد السامة مبيدات .

وفى هذا المضمار تعتبر كل من الولايات المتحدة الأمريكية والمانيا الغربية الموردين
الاساسيين للمبيدات في العالم فتصدر الأولى حوالى ٤٠٪ من انتاجها البالغ ٥٠٠ ألف طن
سنويا بينما تصدر المانيا الغربية ٩٠٪ من انتاجها البالغ ١٦٠ ألف طن سنويا . وتجد هذه

الكمية من المبيدات وواجه هائلا في دول العالم الثالث - في امريكا اللاتينية وافريقيا وآسيا . ولقد كانت هناك محاولة لتقنين تصدير هذا النوع من المنتجات من الولايات المتحدة الى الخارج، الا ان الإدارة الأمريكية رفضتها عام ١٩٨١ . وحيث ان البلدان للصناعية مثل الولايات المتحدة والمانيا الغربية وفرنسا وبريطانيا واليابان تضع قوانين صارمة لإستخدام وتوزيع مثل هذه المبيدات في أراضيها، الا انها لا تتحفظ في التصدير ، ولا يمكن لكثير من الدول النامية في العالم الثالث متابعة أنواع الكيماويات وتحديد خطورتها وخاصة اذا علمنا ان الاكاديمية القومية الامريكية للعلوم تقول ان هناك ٧٥ مليون نوع من الكيماويات منتجة في العالم ، وان ما بين ٥٠٠ - ١٠٠ نوع جديد يصل الى السوق كل عام .

وتشير الاحصائيات الى أن عدد أنواع المبيدات التي استخدمت تجاريا على مستوى العالم قد وصل الى ٤٥٠ مبيدا معظمها تم استخدامه في الدول النامية وهو ما يعتبر خطرا كبيرا على البيئة . كما تشير الاحصائيات الى ان حوالي مليون طن من المبيدات يتم استخدامها في العالم سنويا لوقاية المزروعات ومكافحة الحشرات والأمراض والطفيليات وبذلك اصبحت بعض المناطق في العالم شديدة التلوث بالمبيدات . كما تقول التقارير العالمية ان هناك حوالي ٥٠٠ الف من البشر في العالم الثالث يصابون بالتسمم من هذه المواد الكيماوية كل عام ، عشرة آلاف منهم على الأقل اصابتهم مميته .

تلوث التربة بالمبيدات :

يحدث تلوث التربة بالمبيدات عند إستخدام الأخيرة في معاملة المزروعات المصابة ويعتبر هذا تلوث غير مباشر للتربة ، وهناك تلوثا مباشرا للتربة حيث تستخدم المبيدات في معالجة التربة نفسها (تمزج مع حبيبات التربة اثناء عملية الحرث والتقليب) عندما تكون الآفات موجودة فيها - انظر دورة المبيدات في البيئة شكل ٢٤ وبعض هذه المبيدات يتعرض للتلف بفعل عوامل المناخ مثل الاكسدة والحرارة والرطوبة والضوء ، او بفعل الاحياء الدقيقة الموجودة في التربة من بكتيريا وفطريات ، فتتحلل وتحول الى مركبات اخرى قد تكون اقل ضريبا ، في حين ان البعض الآخر يقاوم ذلك ويمكن ان يستمر تأثيره السام في التربة لعدة سنوات . ولقد ثبت ان الاستخدام المتكرر للمبيدات يضعف من خصوبة التربة لانها ببساطة تقضى - من جملة ما تقضى عليه - على بكتيريا الخصوبة في التربة .

ومن امثلة المبيدات المقاومة ذلك المبيد الحشرى داي كلورو - داي فينيل ترائ كلوروايثان المعروف باسم د - د - ت الذى يستعمل على نطاق واسع في وقاية المزروعات من اخطار الحشرات منذ الحرب العالمية الثانية عام ١٩٤٥ الى ان حرم كثير من الدول استعماله منذ فترة لما لوحظ من وجوده بتركيزات عالية في التربة والنباتات المعاملة ووصوله الى اجسام الحيوانات التى تتغذى على هذه النباتات ، وكانت تركيزاته في لحوم وانسجة هذه الحيوانات كبيرة ، ووصلت احيانا الى عدة آلاف قدر تركيزه في التربة او النباتات حيث ان المبيد لا يتم افرازه خارج الجسم الا بكميات ضئيلة جدا . وقد اثبتت الدراسات والتحليلات العلمية ان الد . د . ت يبقى فى البيئة خاصة في التربة الزراعية لفترة وصلت الى عشرين عاما .

وهناك احتمال كبير الآن في أن جميع الكائنات الحية في أنحاء الكرة الأرضية تحتوي على تركيزات خطيرة من الد . د . ت فلقد وجد في قمم جبال الالب في القمم الثلجية وكذلك في الكائنات الأولية الدقيقة التى توجد في اعماق سحابة من المحيطات الى اكبر المخلوقات في العالم وهو الصوت .

كما ان هناك مبيدات اخرى ثبت انها تبقى في التربة لسنوات طويلة . ومن امثلة ذلك: التوكسافين ، والاندرين ، والدايلدين ، والالدين ، واللدان ، وسادس كلوريد الهكسان الحلقي . .

المبيدات في الدول النامية والمتقدمة :

يعتبر تلوث البيئة (التربة) بالمبيدات من أهم المشاكل التى تواجه كلا من الدول النامية والدول المتحضرة ، فلقد عقدت في جميع أنحاء العالم عشرات المؤتمرات والاجتماعات وكونت العديد من المؤسسات التى تهتم بالبيئة من اجل تقييم القوائد والمضار التى نجمت عن استعمال المبيدات في الزراعة والآثار الجانبية لهذه المبيدات على الانسان ومحيطه الحيوى .

ولقد نشرت على سبيل المثال اللجنة العالمية لإتحاد المستهلكين من مركزها الرئيسى في هولندا والفرعى في ماليزيا كتابا تحت عنوان (المبيدات الكيماوية: طرق التصرف) فيه معلومات هامة تشير الى خطورة بعض المواد الكيماوية وطرق استعمالها وتخزينها . كما ان الأمم المتحدة من خلال لجنتها لحماية البيئة ومقرها في جنيف ، وضعت سجلا عالميا لتسجيل الكيماويات الضارة - وفى منتصف عام ١٩٨٤ عقد اجتماع دولى في هولندا كان من أهم توصياته

وضع نظام دولى لتبادل المعلومات وتحديد ضوابط لتصدير واستيراد المواد الكيميائية الضارة ،
الا ان هذه الجهود ما زالت متواضعة .

فى الدول المتقدمة عادة تقيم الفوائد والمضار ويوضع فى الحساب الاضرار الناجمة
من هذه المبيدات التى تضر بالانسان . . ففى هذه الدول تجرى مقارنة جادة بين ما سوف
تجنیه من غذاء من الزراعة بعد معاملتها وبين حماية الانسان وبيئته . اما فى الدول النامية
فعادة توجه كل الاهتمامات الى كيفية انتاج اكبر قدر من المواد الغذائية مع اهتمام قليل جدا
الى الاضرار التى سوف تتجم من استعمال المبيدات ، وفى كثير من الاحيان لا توضع هذه
المشاكل فى الاعتبار . وحاليا بدأت بعض الدول النامية تحد حنو الدول المتقدمة من حيث
تقييم الفوائد والمضار .

المبيدات تهدد البشرية :

لقد اثبتت الدراسات الحديثة نسبيا الآتى :

(١) ان الكثير من المبيدات الكيميائية او نواتج هدمها يمكن ان تحدث اوراما سرطانية فى
الجسم اذا زادت تركيزاتها فى انسجة الجسم او تعرض لها الانسان لفترات زمنية
طويلة . وعليقا لتقارير هيئة الصحة العالمية فقد ارتفع سرطان المعدة والقولون فى
القرن الحالى بنسبة كبيرة فى كل من الدول النامية والمتقدمة ، ولكن النسبة فى الدول
النامية تعتبر اضعاف النسبة فى الدول المتقدمة حيث وصلت الى ٥٠٠٪ والمتهم الاول
فى ذلك هو المبيدات والمواد السامة . وقدرت دراسة اجريت عام ١٩٨٢ ان زهاء عشرة
الاف انسان يلاقون حتفهم كل عام فى البلدان النامية من جراء التسمم بالمبيدات ،
ويعانى حوالى ٤٠٠ الف آخرين من اصابات بالغة . كما تقول احصائية حديثة بأن
معدل موت البشرية بسبب استنشاق مژاد سامة - وبالطبع على رأسها المبيدات - قد
ارتفع فى عام واحد (١٩٨٥ - ١٩٨٦) بمقدار ٧٦٪ ولا تقتصر الآثار على المنطقة
التي تستخدم فيها المبيدات ، بل تنتقل عبر السلسلة الغذائية الى مناطق أخرى . كما
اوضحت الدراسات ان معظم المبيدات تؤدى الى تشوه الاجنة ، واحداث طفرات وراثية)
صفات جديدة (غير مرغوب فيها .

(٢) ان لحوم الحيوانات والطيور والبيض والأسماك تحتوى على تركيزات من بقايا المبيدات
وان هذه البقايا تسبب اضرارا خطيرة للانسان .

ويصدد هذا الموضوع فقد عثر على بقايا من المبيد الحشري المعروف باسم " دايلدرين " في ٨٠٪ من جميع اللحوم ، والسلك ، والدجاج ، ومنتجات الالبان ، وفاكهة الحدائق - في ولايات الغرب الأوسط بالولايات المتحدة الأمريكية حيث كانت هذه الولايات تستخدم هذا المبيد على نطاق واسع .

وكانت اخطار الدايلدرين قد ثبت وجودها منذ ١٩٧٣ ، ١٩٧٤ عندما وجد أن ملايين الدجاج في الميسيسيبي قد تلوثت بالكيميائيات بمستويات تزيد خمسة عشر ضعفا على الحدود المسموح بها . وكان لابد من قتل الدجاج ودفنه ، وأكثر من هذه الخطورة الدليل الذي كشف ان أكثر من ٩٩٪ من الامريكيين الذين اجريت عليهم فحوص قد امتصوا واحتفظوا برواسب من الدايلدرين في الأنسجة الشحمية بأجسامهم .

واجريت اختبارات على حيوانات التجارب لتحديد خواص سُموم الدايلدرين المحدثة للسرطان واكتشف ان دم كثير من الناس يحتوى على نسبة عالية من الدايلدرين عن تلك التى سببت السرطان في حيوانات التجارب .

(٣) ان البان الامهات وأنسجة دُمخ وكلَى ودهن وكبد الاطفال حديثى الولادة في معظم دول العالم تحتوى على اثار من المبيدات مما يهدد البشرية والايال القادمة (انظر دورة المبيدات في البيئة) لذلك فقد اسرعت معظم الدول المتقدمة في سن قوانين صارمة تمنع استخدام المبيدات الضارة بالصحة العامة في اراضيها .

(٤) ان مياه البحار والمحيطات والمستنقعات تحتوى على تركيزات من بقايا المبيدات في جميع انحاء العالم حتى مياه القطب الجنوبي الذى لا تستخدم فيها اية مبيدات . وهذا بدوره يؤدى الى تلوث الاسماك والاحياء المائية مما يؤثر تأثيرا مباشرا على الكائنات التى تلعب دورا هاما في الحفاظ على مكونات البيئة .

(٥) وجود بقايا المبيدات في مياه الامطار في دول لم تستعمل مثل هذه المبيدات .

وقد نهبت تلك النتائج المذهلة العلماء الى ان تلوث الاوساط البيئية من تربة وماء وهواء وما تحتويه هذه الاوساط من كائنات لايعرف حدودا معينه .. اى أن التلوث بالمبيدات ليس مقصورا على دولة . او قارة ما (حتى لو كانت هذه الدولة او القارة لا تستعمل المبيدات) .. بل ينتشر في جميع انحاء العالم حيث يمكن لبقايا هذه المبيدات الانتقال من دولة الى اخرى ومن قارة الى قارة ونتيجة لذلك فالتعاون بين جميع الدول لحماية البيئة اصبح امرا ضروريا ومن

مظاهر هذا التعاون : توقيع معاهدة استوكهولم التي تنص على : ان حكومات الدول المختلفة يجب ان تبذل قصارى جهدها لمنع تلوث البيئة بالمواد السامة الخطيرة على الصحة العامة والتي تبقى لمدد طويلة مثل المبيدات الكلورينية وتلك العناصر الثقيلة لمنع تأثيرها على صحة الانسان ، وتلوث المواد الغذائية وذلك لحماية الدول المجاورة حيث يجب اتخاذ كل الاجراءات الوقائية اللازمة لذلك .

ومن اهم الطرق التي تنتقل بها بقايا المبيدات عبر الدول ما يلي :

١ - مياه الامطار :

فلقد وجدت في مياه الامطار التي تسقط على كل من انجلترا وكندا (رغم بعدهما الشاسع عن بعضهما) بقايا مبيدات لم يسبق استعمالها في اى من الدولتين ، ويرجع السبب في ظهور هذه المبيدات الى انه اثناء عملية الرش وعملية التبخر المستمر لبقايا هذه المبيدات من التربة فانها تتصاعد في الجو وتلوث قطرات المياه التي تتحول الى سحب تنتقل بالرياح من مكان الى آخر .

٢ - حركة الهواء :

حيث يتم تحريك ونقل جزيئات المبيدات المعلقة في المحيط الحيوى وذلك بفعل حركة الهواء والرياح من مكان الى آخر ولمسافات نائية .

٣ - تلوث المياه في البحار والمحيطات والانهار :

لا يقتصر المحيط او البحر او النهر الكبير على دولة او قارة ما ... ولكن تمر هذه المسطحات المائية بدول عديدة .. واذا حدث تلوث للمياه في دولة ما بالمبيدات ومع حركة المياه فينتقل التلوث من هذه الدولة الى الدول الاخرى المطلة على المسطح المائى . ومن امثلة ذلك : البحر الابيض المتوسط الذى تطل عليه دول كثيرة منها اللتزم اى الذى يلقى بمخلفاته في البحر ، ومنها غير اللتزم اى الذى يلقى بمخلفاته في البحر ويلوئه ، وكذلك نهر الراين الذى يمتد عبر كل من سويسرا وفرنسا والمانيا الغربية وهولندا .

ولو حدث تلوث في منطقة ما من المياه فسيتمدد التلوث بعد ذلك الى مناطق اخرى بعيدة عن مصدر التلوث . لذلك فالتعاون بين الدول على الاقل التي تطل على تلك المسطحات المائية امر حتمى وذلك لحماية هذه المصادر المائية والبيئية من خطر التلوث .

٤ - تصدير واستيراد المواد الغذائية :

واقرب الامثلة على ذلك قيام بعض دول امريكا اللاتينية بتصدير صفقة من الفواكه الى الولايات المتحدة ، وتم سحب هذه الفواكه من الاسواق بعد عرضها في المحلات نظرا لوجود اثار لكيماويات سامة كانت تستخدم في رش هذه الفواكه لحمايتها من الآفات . وايضا تم سحب صفقة من الموالح بعد عرضها في الاسواق الأوروبية كانت اسرائيل قد قامت بتصديرها الى أوروبا .. وقد اكتشفت السلطات المسئولة ان الموالح اثارا من كيماويات سامة

سلالات مقاومة من الآفات :

ومما يزيد من حجم المشكلة بالنسبة للمبيدات واستخدامها ان بدأت الآفات تقاوم فعل المبيدات ولم تعد تموت بجرات كانت تعد قاتلة لها من قبل ، وبمرور الوقت زادت مقاومة الآفات للمبيدات . وقد بدأ الاهتمام بدراسة مقاومة الآفات للمبيدات منذ الخمسينات .

فمثلا في عام ١٩٦٥ كان عدد الآفات المقاومة للمبيدات ١٨٢ نوعا وارتفع هذا العدد ليصل الى ٢٦٤ نوعا في عام ١٩٧٤ . ذلك فقد اصبح لزاما للحصول على نفس الدرجة من وقاية المزروعات التي كان يتم الحصول عليها في الماضي زيادة جرعة المبيد أو استعماله على فترات اقصر أو استعمال مبيد آخر معه أو التفكير في تخليق مبيد آخر اشد فعالية مما يعنى ادخال سموم جديدة اكثر فعالية الى البيئة .

وتتم مقاومة الحشرات للمبيدات اما بتقليل سرعة نفاذ تلك المبيدات الى داخل اجسامها .. او بسرعة افرازها من اجسامها .. او بتخزين المبيدات في انسجة غير حساسة (الدهون) او بإفراز بعض الانزيمات والعصارات التي تحلل جزيئات المبيد وتلغى مفعوله .

وبذلك فان الاعتماد على المبيدات الكيميائية في مقاومة الآفات يؤدي الى طريق لانهاية له لاستمرار تطور الآفات على مقاومة هذه المبيدات ، وقد ينتهى الأمر بعدم وجود مبيدات فعالة للقضاء على بعض الآفات مما قد يقتضى عدم زراعة المحصول الذى تهاجمه هذه الآفة كما حدث في المكسيك وبعض دول امريكا اللاتينية فى أوائل السبعينات عندما اكتسبت دودة القز الامريكية صفة المقاومة لكل المبيدات المتاحة في ذلك الوقت وأدى ذلك الى ايقاف زراعة القطن .

وبالنسبة للكائنات الدقيقة التى تعيش فى التربة فان المبيدات تهلك بعضها ، بينما

يمكن للبعض الآخر تحمل مستويات أعلى من هذه المبيدات وتحملها ونقل من فعاليتها . وعاد ما توجد هذه الكائنات في حالة اتزان مع بعضها وتؤدي دورا هاما بالنسبة للتربة حيث تزيد من خصوبتها وذلك بتثبيت الأزوت الجوي عن طريق انواع معينة من البكتيريا ، وتفرز بعض الكائنات مواد عضوية تضاف الى الطبقة السطحية للتربة مما يزيد من خصوبتها . ويقوم البعض بتحليل بعض الصور المعقدة للاملاح المعدنية والمواد العضوية بالتربة مما يجعلها اكثر صلاحية لتغذية النبات . كما يحسن البعض الآخر من نفاذية التربة وتهويتها وسرعة نفاذ الماء بها ، وسرعة نمو جنور النباتات فيها ، وتحسين الصرف بها ، والقضاء على بيض ويرقات الآفات التي تهاجم المزروعات وتسقط على التربة . ويؤدي تلوث التربة بالمبيدات الى هلاك معظم هذه الكائنات مثل : ديدان الأرض وانواع من النمل ، وبعض الحشرات النافعة والاحياء الأخرى التي تعتبر اعداء طبيعية للعديد من الآفات التي تصيب المزروعات مثل حشرة أبو العيد التي تتغذى على حشرة المن .

المبيدات واضطراب التوازن البيئي :

وعما يجدر الإشارة اليه هنا أن استخدام المبيدات لا يؤدي الى تلوث التربة فحسب - بل يلوّث كل الأوساط البيئية الأخرى ، ويعمل على القضاء على الحشرات النافعة مثل نحل العسل ، وديدان الحرير . . والكثير من الحشرات واليرقات المائية والهائمات بنوعها النباتي والحيواني التي تعتبر غذاءا هاما للأسماك وإبادة نوع من أنواع الحيوانات بسبب استخدام المبيدات قد ينتج عنه تكاثر نوع أو أنواع أخرى من الحيوانات بشكل رهيب كانت الحيوانات المباداة تتغذى عليه وتحمل البيئة من شروره .

فقد تسببت المبيدات في اختفاء الطيور الجارحة والثعالب والثعابين في اماكن كثيرة من العالم وهي التي كانت تلعب دورا هاما في تنظيف البيئة الأرضية من الجيف ، والفئك بالقوارض ، والحد من العصافير التي تتلف المحاصيل خاصة محاصيل الحبوب مثل القمح والذرة وغيرها . كما ان المبيدات تسببت في اختفاء الطيور صديقة الفلاح ومنها أبو قردان والهدهد وغيرها التي كانت تنظف التربة من الصراصير والحقار والحشرات التي تتلف المزروعات . كل هذا بلا شك ادى الى اضطراب شديد في التوازن البيئي .

ومن الكوارث البيئية العالمية الشهيرة التي سببتها المبيدات كارثة حديقة " كوتود

وناناً" باسبانيا ٠٠ كان ذلك في عام ١٩٧٢ حيث أدى الاستعمال السيئ للمبيدات الى نفوق ٤٠٠٠ طائر من الطيور في تلك الحديقة التي تعتبر اهم مركز طبيعي في اوروبا لتجمع الطيور .

اسلوب جديد للحد من استخدام المبيدات :

والاقلال من تلوث البيئة (التربة) بالمبيدات بدأ العلماء المهتمين بالبيئة منذ عدة سنوات وحتى الآن في تطوير اساليب مقاومة الآفات ، والتركيز على ما يسمى بالمقاومة البيولوجية (الحيوية) والتي تعنى ان كائننا حيا غير ضار أو أقل ضررا يقتل كائننا حيا آخر ضارا أو أشد ضررا . ومعنى ذلك ان للآفات أعداء طبيعية . والمطلوب هو البحث والتعرف على تلك الأعداء واستخدامها في افتراس الآفات والقضاء عليها - مثل استخدام حشرات غير ضارة بالنبات لتتغذى على الحشرات التي تصيب هذا النبات مثال ذلك : حشرة أبو العيد التي تتغذى على حشرة المن التي تصيب نباتات الذرة والقطن والقمح وغيرها وتلتفها وافتراس الضفادع لنوع معين من البعوض ، أو استخدام نوع معين من البكتيريا او الفطريات لتصيب الآفة وتدمرها .

وبهذا الاسلوب يمكن الحفاظ على الاتزان البيئي في التربة والاقلال من الاعتماد على المبيدات مما يقلل من اخطار التلوث .

تقسيم المبيدات للحد من خطورتها :

اعتمدت هيئة الصحة العالمية عدة قياسات للحد من التأثير الضار للمبيدات ، منها التقسيم الذى يضع المبيدات في ثلاث مجموعات من حيث درجة السمية هى عادية ومتوسطة وشديدة السمية . كما انه من الشائع قبل السماح بتداول أى مبيد تقدير اقصى جرعة محتملة يوميا . كذلك اجراء بعض الدراسات التوكسيكولوجية باستخدام حيوانات التجارب لتقدير السمية الحادة وكذلك السمية دون المزمدة والمزمنة وحظيت السمية العصبية المتأخرة باهتمام خاص في السنوات الأخيرة نظرا لان اعراضها قد لا تظهر الا بعد فترات طويلة .

وقد اهتمت دول عديدة باختبار التأثير الطفرى للمبيدات . وفى هذا الصدد فقد قامت الجمعية المصرية للعلوم الوراثية بعقد ندوة عن التأثير الطفرى للمبيدات في نوفمبر ١٩٨٥ . حيث شارك في هذه الندوة عدد كبير من المهتمين بتلوث البيئة سواها من اساتذة الوراثة أو اساتذة المبيدات . ونشرت الجمعية محاضرات الندوة وتوصياتها في نشرة خاصة .

وكان من أهم المحاضرات التي أقيمت بالنوبة الكلمة التي ألقاها الاستاذ الدكتور عبد الفتاح عبد الحافظ سليم رئيس قسم المبيدات بجامعة عين شمس عن التأثير السمي العام للمبيدات . والمحاضرة التي ألقاها الدكتور زكريا العتال مدير العمل المركزى للمبيدات بوزارة الزراعة عن الوضع الراهن لمبيدات الآفات . كذلك تحدثت الدكتورة سوسن الغزالى من كلية الطب بجامعة عين شمس عن وبائيات التعرض للمبيدات . أما كلا من الدكتور عصام النحاس والدكتورة عفاف الوردانى وهما من معمل بيولوجيا الخلية بالمركز القومى للبحوث فقد تحدثا عن تأثير المبيدات على الحيوانات الزراعية وكذلك استخدام حيوانات التجارب في قياس التأثيرات الضارة للمبيدات . ومن نفس المعمل ألقى الدكتور سهرى النحاس محاضرة عن معايير التأثير السمي الوراثى للمبيدات . وعن استخدام النباتات مع الأنظمة البيولوجية الأخرى لاختبار التأثير الطفرى للمبيدات ألقى الدكتور هشام إيتسام حسين على من قسم الوراثة بجامعة القاهرة محاضرة عن مبيدات بصفة عامة فقد ألقى الدكتور على زين العابدين عبد السلام رئيس قسم الوراثة بجامعة عين شمس محاضرة مستفيضة كذلك ألقى الدكتور كامل عبد الحميد أحمد نتائج بعض البحوث التي أجريت في هذا الصدد . وكان ختام الندوة محاضرتين ألقاهما الدكتور عبد الفتاح عبد الحافظ سليم عن الاحتياطات الواجب أخذها في الاعتبار عن تداول المبيدات ثم أكمل الاستاذ الدكتور أحمد شوقي من قسم الوراثة بجامعة الزقازيق البعد الاجتماعى للموضوع عبر فيه عن كيفية مواجهة التلوث الوراثى بالمبيدات .

ومن أهم ما قيل في الندوة عن أهمية اعتماد مجموعات اختبارات لدراسة التأثير الطفرى لتشمل أكبر عدد من الكائنات مميزة النوى (الكائنات التي تحتوي خلاياها على نواة حقيقية) ما ذكرته الدكتورة إيتسام حسين على عن المميزات التي تفتقر بها النباتات كنظم اختبار التأثير الطفرى للمبيدات وهى :

- (١) ان النباتات الراقية من الكائنات مميزة النوى أى أن كروموسوماتها تتشابه مورفولوجيا وتركيبيا مع كروموسومات الانسان والثدييات .
- (٢) اثبتت التجارب ان هناك تناظر بين التأثير الطفرى للكيمائيات والمبيدات على النباتات وسائر الكائنات الأخرى .

- (٣) تتميز كثير من الأنواع النباتية بسهولة دراستها السيتولوجية .
- (٤) بعض الأنواع النباتية يكون لها دورة حياة قصيرة اذا ما قورنت بالثدييات مما يقلل من الفترة الزمنية للاختبار .
- (٥) استخدام النباتات في التجارب يعتبر اسهل وأقل تكلفة بالمقارنة بالاختبارات على الثدييات .
- (٦) تتوفر النباتات بإمكانية اجراء التجارب في المعمل وفى الحقل مما يسهل اختبار النتائج المتحصل عليها معمليا في الحقل مباشرة .
- وتتبع أهمية ابراز مميزات استخدام النباتات في مثل هذه الاختبارات من أن شركات المبيدات تعتمد في اختبارات على استخدام الفئران والبكتريا . ولما كانت معامل الدول النامية تتجنب مرغمة استخدام الحيوانات في تجارب اختبار التأثير الطفرى للمبيدات لإرتفاع تكلفة الحفاظ على سلالات نقية من الحيوانات . فان شركات المبيدات كثيرا ما تشكك في النتائج المتحصل عليها في معامل الدول النامية باستخدام النباتات والحشرات والكائنات الدقيقة بدعوى ان حيوانات التجارب هي الأولى بالاستخدام نظرا لقربها التطورى من الانسان . الا ان القائمين على معامل اختبار التأثير الطفرى للمبيدات في الدول النامية على بينة من انهم اذا ما انزلقوا الى استخدام حيوانات التجارب في اختباراتهم دون التمكن من تربية سلالات نقية من هذه الحيوانات تحت ظروف مناسبة فستكون نتائجهم محل طعن أكثر .
- كما ان الدفع بأن الاختبارات على حيوانات التجارب هي الأولى بالاعتبار عند تقدير التأثير الطفرى للمبيدات طالما ان الانسان هو المستهدف الاساسى بالحماية من الضرر الوراثى للمبيدات انما هو دفع فيه قدر كبير من المغالطة لان الضرر الناجم عن استخدام المبيدات لا يفرق بين كائن وآخر . وتمثل انواع ميكروبات التربة والحشرات النافعة والنباتات الإقتصادية وأنواع الحيوان الزراعى بالاضافة الى الانسان مجمل الموارد البيولوجية للدولة . ولا يعقل ان تحرص اى دولة على حماية الانسان دون بقية الأنظمة البيولوجية التى تمثل اغلبية هذه الموارد والتى تشكل من جهة اخرى عصب الاقتصاد الزراعى لاي دولة . لان الانسان كأبداع نظام بيولوجى ابدعه الخالق سبحانه وتعالى قد يحتل تركيزات من المبيدات لا تحتلها الانظمة البيولوجية الأخرى الأقل تطورا . ومن ثم فقد تعكس نتائج حيوانات التجارب ان

مبيدا ما آمن للانسان اذا ما استخدم بتركيزات معينة . بينما قد تكون هذه التركيزات ضارة بالكائنات الأخرى بالبيئة مما يهدد الأصناف المنتقاء من النباتات والحيوانات بالتدهور نتيجة الطفرات التي ستظهر بها من جراء استخدام المبيدات وغنى عن الذكر ان معاهد البحوث الزراعية تنفق سنوات طويلة فى سبيل استنباط هذه الاصناف والحفاظ على خواصها . بينما لو تصورنا العكس اى لو ادت نتائج اختبارات التأثير الطفرى باستخدام النباتات والحشرات والكائنات الدقيقة الى ان مثل هذه الكائنات فى خطر من استخدام تركيزات معينة من مبيد ما ، فان منع استخدام هذا المبيد سيضع الانسان من مأمّن من ضرر هذا المبيد حتى لو كانت هذه التركيزات المدانة غير ضارة به .

والاصل فى استخدام عدد من الكائنات فى اختبار التأثير الطفرى للمبيدات ليس لمعرفة مدى ما يمكن ان يصيب هذه الكائنات بالذات من اضرار وراثية نتيجة لاستخدام مبيد ما بتركيزات معينة وانما تستخدم الكائنات الحية كنماذج وراثية لاختبار التأثير الطفرى للمبيدات . ومن ثم فالتائج المتحصل عليها تصلح للاستدلال بها عند تقدير مدى خطورة اى مبيد على مجمل الموارد البيولوجية الغير مستهدفة اساسا بالمعاملة بالمبيدات وبالطبع تكون النتائج ادعى الى الثقة من قبل متخذى القرار كلما كانت مجموعة الكائنات المستخدمة فى الاختبار تمثل مدى اوسع فى سلسلة التطور .

ومن المحاضرات التى القيت بالنوبة تلك التى القاها الدكتور على زين العابدين عبد السلام عن انواع التأثيرات الطفرى حيث بين ان التأثير الطفرى يشمل الطفرات الجينية التى تصيب العوامل الوراثية لشئى الكائنات المعرضة للتلوث بالمبيدات كذلك تشمل انواع التغيرات الكروموسومية التى تؤدى الى تدهور صفات الاصناف المنتقاء من النباتات الاقتصادية والحيوان الزراعى . وقد بينت هذه المحاضرة ان تنوع التأثيرات الطفرية واختلاف ميكانيكات حدوثها يجعل التحسب من وقوع هذه التأثيرات الطفرية امرا ملحا .

ولقد حظيت المحاضرة الثانية التى القاها الدكتور عبد الفتاح عبد الحافظ باهتمام كبير حيث تحدث عن الاحتمالات اللازم اخذها فى الاعتبار عند تداول المبيدات لتقليل تأثيرها الضار . حيث بين انه يجب اخذ النقاط التالية فى الاعتبار :

(١) العناية باختيار المركب واختباره واستفاضة الدراسة عنه من حيث الخواص الفيزيائية والكيميائية وكذلك دراسات السمية المختلفة وتفكير فاعلية المركب .

- (٢) توخى الدقة في اعداد المستحضرات المختلفة للمبيدات ودراسة خواصها .
 - (٣) دراسة المخلفات بطرق قياسية وتحديد إنهيار المركبات تحت ظروف التطبيقات الحقلية المحلية مع الاسترشاد بما تنشره الهيئات الدولية في هذا الخصوص .
 - (٤) دراسة التأثيرات على الكائنات غير المستهدفة من نباتات وحيوانات وحشرات نافعة والطيور والاسماك والكائنات النقية وغيرها .
 - (٥) يجب تطوير نظام محكم لتسجيل المبيدات للتجريب والاستخدام . مسترشدين بما تضعه الدولة المتقدمة من احتياطات في هذا الخصوص .
 - (٦) الاهتمام بدراسات المقاومة في الحشرات والمناعة في الانسان وكذلك دراسة التأثير الطفرى للمبيدات .
 - (٧) على الرغم من ان المبيدات ستظل جزءا هاما في حلقة مكافحة الآفات الا انه يجب الاهتمام ببرامج مكافحة المتكاملة وتطويرها . للاستفادة من قوى الاعداء الطبيعية للكافات .
 - (٨) تحسين وسائل التطبيق بتطوير الآلات ودراسة تطوير تقنيات التطبيق .
 - (٩) الاهتمام باجراءات الوقاية والحماية للعمال القائمين على التطبيق مع الاهتمام باختيار العمال وفحصهم قبل التعيين وعلى فترات دورية .
 - (١٠) تطبيق تعليمات التداول والنقل والتخزين والاستخدام والتخلص من النفايات والعبوات طبقا للتعليمات الخاصة بكل مبيد .
 - (١١) الاهتمام بتحسين امكانيات التعامل الفوري مع حالات التسمم بالمبيدات .
- وقد اوضح الدكتور احمد شوقي في كلمته عن ضرورة مجابهة التلوث الوراثى بالمبيدات ان الاعتماد على المبيدات كأحد اهم عناصر مكافحة الآفات في ازدياد مستمر في كافة انحاء العالم نظرا لتفاقم النقص الناتج في المحاصيل الزراعية بسبب الآفات المختلفة حيث تراوح هذا النقص بين ٢٥٪ في اوروبا الى ٤١٪ في افريقيا و ٤٣٪ في آسيا .
- وذلك في احصائية اجريت سنة ١٩٧٢ م وتساؤل سيادته عن البيانات والدراسات التي تقدم بها الشركات لطمأنة مستهلكى المبيدات وهل يجب الركون الى هذه الدراسات أم يجب الاهتمام بتكوين قاعدة بيانات محلية في هذا الخصوص وهو السؤال الذى اجاب عليه سيادته بالاجاب في نهاية محاضرته .

وبعد انتهاء الندوة تشكلت لجنة لوضع توصياتها برئاسة الاستاذ الدكتور عبد الرؤوف سليم رئيس الجمعية المصرية للعلوم الوراثية حيث اعتمدت اللجنة كل التوصيات والتحذيرات التي اوردتها كل السادة المحاضرين وكذلك التي امكن استخلاصها من المناقشات التي دارت اثناء انعقاد الندوة . وكان من ابرز هذه التوصيات ضرورة الاهتمام بدراسات التأثير الطفرى للمبيدات على ان تؤخذ النتائج الصادرة من المعامل المختصة في الاعتبار قبل السماح بتداول اى مبيد .

وقد ارسلت توصيات الندوة الى كل السادة المسؤولين المعنيين بهذا الموضوع .
ونود ان نشير هنا الى ان الاستاذ الدكتور يس عثمان وكيل وزارة الزراعة لمكافحة الآفات والذي مثل الاستاذ الدكتور وزير الزراعة في افتتاح الندوة اعلن بهذه المناسبة ان سيادة الوزير قد وافق من حيث المبدأ على انشاء معمل قومي لاختبار التأثير الطفرى للمبيدات . وفى العام التالى (١٩٨٦) اصدر الاستاذ الدكتور يوسف والى نائب رئيس الوزراء ووزير الزراعة قرارا بانشاء معمل تقدير التأثير الطفرى للمبيدات بمركز البحوث الزراعية . برئاسة الاستاذ الدكتور احمد ممتاز على حافظ مدير مركز البحوث الزراعية وتولى الاستاذ الدكتور يس محمد عثمان وكيل وزارة الزراعة لمكافحة الآفات موقع نائب الرئيس بصفته مقرر لجنة المبيدات بالوزارة للتنسيق بين المعمل ولجنة المبيدات واختير عدد من اساتذة الجامعات لتكوين فريق العمل بالمعمل ممن لهم خبرة في هذا المجال . حيث انتدب الاستاذ الدكتور على زين العابدين عبد السلام استاذ ورئيس قسم الوراثة بكلية الزراعة جامعة عين شمس لتولى مسؤولية قيادة الفريق البحثى كمقرر للمعمل . وضم فريق العمل كذلك الاستاذ الدكتور احمد شوقي حسن شوقي من جامعة الزقازيق والدكتور هبنتام حسين على من جامعة القاهرة والدكتور يحيى يوسف الهيايمى والدكتورة هنية عباس الاقربى والدكتور جلال يوسف سالم من مركز البحوث الزراعية . ثم انضمت بعد ذلك الدكتورة وجيدة عبد الرحمن انور من كلية الطب جامعة عين شمس الى فريق العمل .

ولقد حرصنا على ان يكون هذا الخبر الطيب هو خاتمة هذا الكتاب حتي نبعث الامل في نفوس كل المهتمين بالبيئة والحريصين على تخليصها من ادران التلوث . اذ ان استخدام المبيدات ضد الآفات ضرورة يبدو ان التخلي عنها امر صعب المنال في المستقبل المنظور الا انه يجب فى هذه الحالة الأخذ بالقول المأثور " مالا يدرك كله لا يترك كله " وعلى ذلك فيجب

على الأقل استبعاد ما يثبت له تأثير طفرى من المبيدات واستبداله بغيره مما قد يكون اقل ضررا . ومن الواضح ان هذا القرار " اى القرار بضرورة اخذ الضرر الوراثى الناجم عن استخدام المبيدات في الاعتبار قبل تقرير استخدامها " لهو قرار حضارى بالدرجة الاولى يلزم كى تقدم عليه ونصر على التمسك به ان نستخدم ارادتنا ، تلك الارادة التى ميز الله بها الانسان على سائر المخلوقات . ومن الواضح ان الدول المتحضرة تصر على التمسك بالقرار السابق الإشارة اليه . فهم يستخدمون إرادة الانسان المتحضر على وجه رائع ، ولا يخضعون لضغط الحاجة الحاضرة رامين بأهداف المستقبل عرض الحائط . وسلوكهم بهذا سلوك حضارى في المرتبة الأولى . ذلك ان السلوك الحضارى هو من أهم سمات الانسان المعاصر فهل نحن حقا معاصرون ؟ تساؤل اوردناه في مقدمة هذا الكتاب وما نحن نورده في ختامه داعين الله العلي القدير أن يعين علماء امتنا العربية ومتخذى القرار بها لاثبات اننا فعلا أمة معاصرة .

المراجع العربية

- ١- التلوث : روبرت لافون-ترجمة : نادية القباني. مراجعة : جورج عزيز. شركة ترادكسيم جنيف- ١٩٧٧
- ٢- الحرب ضد التلوث : رجب سعد السيد- دار المعارف- القاهرة سلسلة كتابك- ١٩٧٨
- ٣- التلوث يخنق الجميع والأمن الصناعي يقيهم. ابراهيم على الجندي- مكتبة الأنجلو المصرية- ١٩٨١
- ٤- مجلة التنمية والبيئة المصرية : فبراير ١٩٨٧ جهاز شئون البيئة- رئاسة مجلس الوزراء- جمهورية مصر العربية.
- ٥- مجلة التنمية والبيئة المصرية : مارس ١٩٨٧
- ٦- مجلة التنمية والبيئة المصرية : ابريل ١٩٨٧
- ٧- مجلة التنمية والبيئة المصرية : يوليو ١٩٨٧
- ٨- مجلة العلوم والتقنية السعودية : مدينة الملك عبد العزيز للعلوم والتقنية- شوال ١٤٠٨هـ/ يونية ١٩٨٨م.
- ٩- تلوث الهواء : دكتور/ فهمي حسن أمين- كلية الملك عبد العزيز الحربية بالرياض- المملكة العربية السعودية- دار العلوم للطباعة والنشر.
- ١٠- دلائل جودة مياه الشرب : الجزء الأول : التوصيات. منظمة الصحة العالمية- جنيف ١٩٨٤.
- ١١- وقائع ندوة البيئة وحمايتها من التلوث في أقطار الخليج العربي : مكتب التربية العربي لدول الخليج- إدارة العلوم- الكويت- ١٩٨٦م.
- ١٢- الطقس والمناخ- دراسة في طبيعة الجو وجغرافية المناخ : دكتور/ فهمي هلالى هلالى أبو العطا. كلية الآداب- جامعة الإسكندرية- دار المعرفة الجامعية- الأزاريطة- الإسكندرية- جمهورية مصر العربية.

١٣- أمراض الطفل المعدية وتلقيحاته : دكتور/ محمود الحاج قاسم- مكتبة بسام- الموصل- العراق- ١٩٨٥.

١٤- معالم سطح الأرض : دكتور/ جودة حسنين جودة- كلية الآداب- جامعة الإسكندرية- جمهورية مصر العربية.

١٥- ماذا حدث في السنة الجغرافية النواية؟- تأليف : فرانك روجي- ترجمة : عبد المنعم أبو السعود. مراجعة :الدكتور/ محمد محمود الصياد . عالم الكتب- القاهرة- ١٩٦١.

١٦- مستقبلنا المشترك : إعداد اللجنة العالمية للبيئة والتنمية- ترجمة : محمد كامل عارف. مراجعة : دكتور/ على حسين حجاج- عالم المعرفة- ١٤٢. أكتوبر ١٩٨٩ المجلس الوطني للثقافة والفنون والآداب- الكويت.

١٧- البيئة والإنسان- علاقات ومشاكل : الدكتور/ زين الدين عبد المقصود- كلية الآداب جامعة الكويت- منشأة المعارف- الإسكندرية- جمهورية مصر العربية ١٩٨١.

١٨- مجلة العلوم- الترجمة العربية لمجلة العلوم الأمريكية- تصدر في الكويت- المجلد ٥- العدد ١ يوليو ١٩٨٨.

١٩- دليل السلامة الحيوية في المختبرات : منظمة الصحة العالمية- جنيف- ١٩٨٤- المكتب الإقليمي لمنظمة الصحة العالمية- الإسكندرية- جمهورية مصر العربية.

٢٠- النظافة في إطار حماية البيئة- بحوث وتوصيات- منظمة العواصم والمدن الإسلامية- القاهرة- ١٩٨٦.

٢١- الإنسان والبيئة- صراع أو توافق؟- كتاب العربي- الكتاب السادس والعشرون- يناير ١٩٩٠- الكويت.

٢٢- الجسد والميكروب : دكتور/ مصطفى عبد العزيز- سلسلة إقرأ- ١٩٦٥.

٢٣- النظافة العامة والتخلص من النفايات في المدن العربية : المعهد العربي لإنماء المدن ١٩٨٦- الرياض- المملكة العربية السعودية.

٢٤- سلسلة التحليلات الطبية- عالم البكتيريا : دكتور/ حسن محمد مغازي- المكتبة الإسلامية- المدينة المنورة- المملكة العربية السعودية.

- ٢٥- الميكروبات والإنسان : تأليف : دكتور/ جون بوستجيت- ترجمة : دكتور/ عزت شعلان-
مراجعة : دكتور/ عبد الرازق العلواني، دكتور/ سمير رضوان- عالم
المعرفة- ٨٨- أبريل ١٩٨٥- الكويت.
- ٢٦- العدوى بين الطب وحديث المصطفى : الدكتور/ محمد علي البار- دار
الشرق- جدة - المملكة العربية السعودية- ١٩٧٧.
- ٢٧- الحشرات الناقلة للأمراض : دكتور/ جليل أبو الحسب. عالم المعرفة- ٥٤- الكويت.
- ٢٨- البيئة ومشكلاتها : دكتور/ رشيد الحمد، دكتور/ محمد سعيد صباريني. عالم
المعرفة- ٢٢- الكويت.
- ٢٩- ندوة التأثير الطفرى للمبيدات- الجمعية المصرية للعلوم الوراثية- القاهرة- ١٩٨٥.

المراجع الأجنبية

References

- 1- Pamela. S. Zurer : International effort to examine arctic ozone loss gets under way. Chemical and Engineering News, Washington, January, 2,p.30-32,1989.
- 2- Lois Ember : Study calls for new approach to environmental problems. Chemical and Engineering News, January, 16,p.22-23,1989.
- 3- David J. Hanson : Radon tagged as cancer hazard by most studies, researchers. Chemical and Engineering News, Washington, February 6,p.7-13,1989.
- 4- Pamela S. Zurer : Arctic ozone loss. Chemical and Engineering News, Washington, March 6, P.29-33,1989.
- 5- Dermot A. O'sullivan : Environmental Concerns Gain Prominence in Europe : Chemical and Engineering News, London, March 27, p. 7-15,1989.
- 6- Pamela S. Zurer : Environmental Protection Agency urges Nations to limit Greenhouse Gases, protect climate. C & EN, London, March 27, P. 22-25,1989.
- 7- Hilary F. French : Clearing the Air. State of the World 6, P.98-118,1990.
- 8- I. Fouad Khalil : Synopsis of Public health. Kasr-el-Aini Faculty of Medicine, Cairo University, 1981.
- 9- Water Plants of the World. Chios to pher D.K. Cook and others. Do. W. Junk b.v, Publishers, The Hague, 1974.
- 10- Introduction to medical microbiology. C.W. Potter and others.
- 11- Acid rain and environmental future. Herbert Bormann. Environmental Conservation, Winter, 1974.
- 12- Text book of Water supply and Sanitary Engineering. S.K. Husain. Oxford & IBH Publishing Co. New Delhi.
- 13- World Health Organization Regional Office for Europe : Chernobyl Reactor Accident, 6 May 1986.
- 14- Chemical Mutagens, Volume 4 Alexander Hollaender, 1976 Plenum press. New York/London.

- 15- The Biology of Pollution. 1975. Kenneth Mellanby Britain Edward Arroid.
- 16- proceedings of the Symposium on Atmospheric Ozone. Boulder U.S.A, Auguts 1980.
- 17- Salah, M, Soliman : Noise Levels in Egyptian Cities. Development & Environment, Egypt, April, 1987.
- 18- Pollution, an ecological approach Robert G. Adamson ontano, 1978.
- 19- Handbook of Pollution Control Peter Sutton London, Alan obberne, 1975.
- 20- The Stress of Life. H. Selye Megraw Hilll.
- 21- Population, Resornces and Environment. Issues in human Ecology, San Francisco, 1972.
- 22- Introduction to Nucleor Physics. Enge. translated by " Dr. Aasim Azooz.

دار الكتب للطباعة والنشر-الموصل-العراق.

- 23- Chemistry and The living oxganism. Molly M. Bloom translated by Dr. M.N. Ibrahim.

جامعة الموصل-العراق.

- 24- Global effect of Environmental Pollutions. J.M. Michell. Singer, Hol-land, 1970.
- 25- Principles of Genetic Toxicology,By : David Brusick. Plenum Press, New York and London, 1980.
- 26- The Chemistry of Pesticides, Their Metabolism, Mode of Actiion and Uses in Crop Protection By : Kenneth A. Hassall Styleset Limited, Salis-burg-Wiltshire.

رقم الإبداع
١٩٩١ / ٨٨٨٩

عربية للطباعة والنشر
١٠٤٧ شارع السلام - أرض اللواء الهندسي
ت: ٣٤١٩٠٩٨

هــذا الـكتاب

قال تعالى من سورة الحجر الآية رقم ٢١ :

﴿ وَإِنْ مِنْ شَيْءٍ إِلَّا عِنْدَنَا خَزَائِنُهُ وَمَا نُنَزِّلُهُ إِلَّا بِقَدَرٍ مَعْلُومٍ ﴾

قال تعالى من سورة القمر الآية رقم ٤٩ : ﴿ إِنَّا كُلُّ شَيْءٍ خَلَقْنَاهُ بِقَدَرٍ ﴾

أى أن كل شيء فى هذا الوجود مقدر ومقنن . قال تعالى من سورة

الروم الآية رقم ٤١ : ﴿ ظَهَرَ الْفَسَادُ فِي الْبَرِّ وَالْبَحْرِ بِمَا كَسَبَتْ أَيْدِي

النَّاسِ لِيَذِيقَهُمْ بَعْضَ الَّذِي عَمِلُوا لَعَلَّهُمْ يَرْجِعُونَ ﴾

ان كلمة الفساد هنا كلمة شاملة .. تعنى فى المقدمة الاعراف

وسوء الخلق والابتعاد عن القيم الحسنة والانغماس فى المنكر ومعصية الله .

تناول فى هذا الكتاب الحديث عن تلوث البيئة .. البرية ،

والبحرية ويمكن القول بأن فساد البيئة بصورة المتعددة سببه فى

المقام الأول أيدى الناس .. وأن الإنسان وراء كل خلل فى النظام

البيئى .

هذا الكتاب .. تناول بشيء من التفصيل قضية التلوث بمثلة

فى: تلوث البيئة - التلوث الإشعاعى - تلوث الهواء - التلوث

بالمبيدات - التلوث الضوضائى - تلوث الماء - تلوث التربة

- التلوث البيولوجى .

والله ولي التوفيق ،،،،

الناشر

I.S.B.N: 977-5201-05-5

ACADEMIC BOOKSHOP

